This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

THIS PAGE BLANK (USPTO)



H DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 6:

C07D 215/14, A01N 43/42, C07D 215/18, 215/36, 217/22, 215/22, 215/26

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer: A1

WO 98/12180

(43) Internationales

Veröffentlichungsdatum:

26. März 1998 (26.03.98)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP97/04894

(22) Internationales Anmeldedatum: 9. September 1997 (09.09.97)

(30) Prioritätsdaten:

196 38 486.9

20. September 1996 (20.09.96) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): BASF AK-TIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; D-67056 Ludwigshafen (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): OTTEN, Martina [DE/DE]; Gunterstrasse 28, D-67069 Ludwigshafen (DE). GÖTZ, Norbert [DE/DE]; Schöfferstrasse 25, D-67547 Worms (DE). VON DEYN, Wolfgang [DE/DE]; An der Bleiche 24, D-67435 Neustadt (DE). ENGEL, Stefan [DE/DE]; Friedrich-Ebert-Strasse 13, D-65510 Idstein (DE). KAR-DORFF, Uwe [DE/DE]; D 3.4, D-68159 Mannheim (DE). PLATH, Peter [DE/DE]; Hans-Balcke-Strasse 13, D-67227 Frankenthal (DE). HILL, Regina, Luise [DE/DE]; Ziegelofenweg 40, D-67346 Speyer (DE). WITSCHEL, Matthias [DE/DE]; Wittelsbachstrasse 81, D-67061 Ludwigshafen (DE). MISSLITZ, Ulf [DE/DE]; Am Herzel 40, D-67433 Neustadt (DE). WESTPHALEN, Karl-Otto [DE/DE]; Mausbergweg 58, D-67346 Speyer (DE). WAL-

TER, Helmut [DE/DE]; Grünstadter Strasse 82, D-67283 Obrigheim (DE).

(74) Gemeinsamer Vertreter: BASF AKTIENGESELLSCHAFT; D-67056 Ludwigshafen (DE).

(81) Bestimmungsstaaten: AL, AU, BG, BR, BY, CA, CN, CZ, GE, HU, IL, JP, KR, KZ, LT, LV, MX, NO, NZ, PL, RO. RU, SG, SI, SK, TR, UA, US, UZ, eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht. Vor Ablauf der für Anderungen der Ansprüche zugelassenen Frist. Veröffentlichung wird wiederholt falls Anderungen eintreffen.

(54) Title: HETAROYL CYCLOHEXANEDIONE DERIVATIVES WITH HERBICIDAL EFFECT

(54) Bezeichnung: HETAROYLCYCLOHEXANDIONDERIVATE MIT HERBIZIDER WIRKUNG

(57) Abstract

Hetaroyl derivatives having the formula (1) are disclosed, as well as their salts useful in agriculture. In the formula, the variables have the following meanings: R1, R2 are hydrogen, nitro, halogen, cyano, rhodano, hydroxy, mercapto, optionally substituted and/or functionalised C1-C6 alkyl, C1-C6 alkoxy, C1-C6 alkylthio, C1-C6 alkylsulfinyl, C1-C₆ alkylsulfonyl, C₁-C₆ alkoxysulfonyl, or optionally substituted phenyl. phenoxy, phenylthio, phenylsulfinyl or phenylsulfonyl; Z is an optionally substituted, 4-membered, unsaturated, partially or completely saturated chain with three carbon atoms and one nitrogen atom; and Q is optionally

$$Q = \sum_{R^2} Z \qquad (1)$$

substituted cyclohexan-1,3-dione linked at position 2. Also disclosed is a process for preparing the hetaroyl derivatives, agents containing the same, as well as the use of these derivatives or the agents containing the same for controlling undesirable plants.

(57) Zusammenfassung

Hetaroylderivate der Formel (I), in der die Variablen folgende Bedeutung haben: R1, R2 Wasserstoff, Nitro, Halogen, Cyano, Rhodano, Hydroxy, Mercapto, C1-C6-Alkyl, C1-C6-Alkoxy, C1-C6-Alkylthio, C1-C6-Alkylsulfinyl, C1-C6-Alkylsulfonyl, C1-C6-Alkoxysulfonyl, wobei die 6 letztgenannten Reste gegebenenfalls substituiert und/oder funktionalisiert sein können; Phenyl, Phenoxy, Phenylthio, Phenylsulfinyl oder Phenylsulfonyl, wobei die 5 letztgenannten Reste gegebenenfalls substituiert sein können; Z gegebenenfalls substituierte viergliedrige ungesättigte, partiell oder vollständig gesättigte Kette, bestehend aus drei Kohlenstoffatomen und einem Stickstoffatom; Q gegebenenfalls substituiertes, in 2-Position verknüpftes Cyclohexan-1,3-dion; sowie deren landwirtschaftlich brauchbaren Salze. Verfahren zur Herstellung der Hetaroylderivate, Mittel, welche diese enthalten, sowie die Verwendung dieser Derivate oder diese enthaltenden Mittel zur Bekämpfung unerwünschter Pflanzen.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien	I.S	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakei
AT	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal
ΑÜ	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
ΑZ	Aserbaidschan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland		Republik Mazedonien	TR	T'Orkei
BG	Bulgarien	HU	Ungam	ML	Mali	TT	Trinidad und Tobago
BJ	Benin	Œ	Irland	MN	Mongolei	UA	Ukraine
BR	Brasilien	IL	Israel	MR	Mauretanien	UG	Uganda
BY	Belarus	IS	Island	MW	Malawi	US	Vereinigte Staaten vor
CA	Kanada	IT	Italien	MX	Mexiko		Amerika
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NE	Niger	UZ	Usbekistan
CG	Kongo	KE	Kenia	NL	Niederlande	VN	Vietnam
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NO	Norwegen	YU	Jugoslawien
CI	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik	NZ	Neusceland	ZW	Zimbabwe
CM	Kamerun		Korea	PL.	Polen		
CN	China ·	KR	Republik Korea	PT	Portugal		
CU	Kuba	KZ.	Kasachstan	RO	Rumānien		
CZ	Tschechische Republik	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		
DE	Deutschland	LI	Liechtenstein	SD	Sudan		
DK	Dånemark	LK	Sri Lanka	SE	Schweden		
EE	Estiand	LR	Liberia	SG	Singapur		

HETAROYLCYCLOHEXANDIONDERIVATE MIT HERBIZIDER WIRKUNG

Beschreibung

5

Die vorliegende Erfindung betrifft neue Hetaroylderivate der Formel I

10

$$Q = \begin{bmatrix} 0 & & & \\ & & \\ & & & \\ & &$$

15

in der die Variablen folgende Bedeutung haben:

R¹, R² Wasserstoff, Nitro, Halogen, Cyano, Rhodano, Hydroxy, 20 Mercapto, C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl,

 C_2 - C_6 -Alkinyl, C_1 - C_6 -Alkoxy, C_1 - C_6 -Halogenalkoxy, C_2 - C_6 -Alkenyloxy, C_2 - C_6 -Alkinyloxy, C_1 - C_6 -Alkylthio,

 C_1 - C_6 -Halogenalkylthio, C_2 - C_6 -Alkenylthio, C_2 - C_6 -Alkinylthio, C_1 - C_6 -Alkylsulfinyl, C_1 - C_6 -Halogenalkylsulfinyl,

25 $C_2 - C_6 - Alkenyl sulfinyl, C_2 - C_6 - Alkinyl sulfinyl, C_1 - C_6 - Alkyl-$

sulfonyl, C_1 - C_6 -Halogenalkylsulfonyl, C_2 - C_6 -Alkenyl-sulfonyl, C_2 - C_6 -Alkinylsulfonyl, C_1 - C_6 -Alkoxysulfonyl,

sufforyl, C_2 - C_6 -Alkinylsuffonyl, C_1 - C_6 -Alkenyloxysulfonyl, C_1 - C_6 -Alkenyloxysulfonyl,

 $C_2\text{-}C_6\text{-}Alkinyloxysulfonyl, Phenyl, Phenyloxy, Phenylthio,$

Phenylsulfinyl oder Phenylsulfonyl, wobei die fünf letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und ein bis drei der folgenden

Gruppen tragen können:

Nitro, Cyano, Hydroxy, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl,

35 C_1-C_4 -Alkoxy, C_1-C_4 -Halogenalkoxy;

Z ein Baustein aus der Gruppe Z^1 bis Z^{12}

40

30

 Z^1

Ζ5

$$\mathbb{R}^9$$
 \mathbb{R}^7
 \mathbb{R}^3

$$\begin{array}{c|c}
R^9 \\
R^7 \\
N \\
R^{11}
\end{array}$$

Z4

Z6

 Z^2

Z 7

 Z^3

z٩

$$R^9$$
 R^7
 R^3
 Z^{12}

30 wobei

40

 R^3 , R^5 , R^7 , R^9 Nitro, Cyano, Hydroxy, Mercapto, C2-C4-Alkenyl, C₂-C₄-Alkinyl, C₂-C₄-Alkenyloxy, C₂-C₄-Alkinyloxy, C2-C4-Alkenylthio, C2-C4-Alkinylthio, $C_1 - C_4 - Alkylsulfinyl, C_1 - C_4 - Halogenalkylsulfinyl,$ C_2 - C_4 -Alkenylsulfinyl, C_2 - C_4 -Alkinylsulfinyl, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkylsulfonyl$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Halogenalkylsulfonyl$, C2-C4-Alkenylsulfonyl, C2-C4-Alkinylsulfonyl, C_1-C_4 -Alkoxysulfonyl, C_1-C_4 -Halogenalkoxysulfonyl, C2-C4-Alkenyloxysulfonyl, C2-C4-Alkinyloxysulfonyl, $-NR^{12}R^{13}$, $-CO_2R^{12}$, $-CONR^{12}R^{13}$, Phenyl, Phenoxy, Phenylthio, Phenylsulfinyl oder Phenylsulfonyl bedeuten, wobei die fünf letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und ein bis drei der folgenden Gruppen tragen können:

Nitro, Cyano, Hydroxy, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Halogenalkyl$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Halogenalkyl$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Halogenalkoxy$; sowie die unter R^4 genannten Reste;

5

10

20

30

 R^4 , R^6 , R^8 , R^{10} Wasserstoff, Halogen, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Halogen \cdot alkyl$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkoxy$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Halogenalkoxy$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkylthio$ oder $C_1 \cdot C_4 \cdot Halogenalkylthio$ bedeuten;

oder

eine $-CR^3R^4$ -, $-CR^5R^6$ -, $-CR^7R^8$ -, $-CR^9R^{10}$ -Einheit durch C=0 oder C=NR¹³ ersetzt sein kann;

- $\label{eq:R11} R^{11} & \text{Wasserstoff, } C_1\text{-}C_6\text{-}Alkyl, } C_1\text{-}C_6\text{-}Halogenalkyl, } \\ C_3\text{-}C_6\text{-}Alkenyl, } C_3\text{-}C_6\text{-}Alkinyl, } C_1\text{-}C_6\text{-}Alkyl- \\ & \text{carbonyl, } C_1\text{-}C_6\text{-}Halogenalkylcarbonyl, } \text{-}CO_2R^{12}, \\ & \text{-}CONR^{12}R^{13} \text{ oder } SO_2R^{12} \text{ bedeutet;} \\ \end{cases}$
- R¹² Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, C₁-C₆-Halogenalkyl, C₃-C₆-Alkenyl, C₃-C₆-Alkinyl oder Phenyl bedeutet, wobei der letztgenannte Rest partiell oder vollständig halogeniert sein kann und ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Nitro, Cyano, Hydroxy, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy;

 C_1 - C_6 -Alkoxy, C_1 - C_6 -Halogenalkoxy, C_3 - C_6 -Alkenyloxy, C_3 - C_6 -Alkinyloxy oder ein unter R^{12} genannter Rest bedeutet;

ein gegebenenfalls substituierter in 2-Stellung verknüpfter Cyclohexan-1,3-dionring;

sowie deren landwirtschaftlich brauchbaren Salze.

- 40 Außerdem betrifft die Erfindung Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I, Mittel welche diese enthalten sowie die Verwendung dieser Derivate oder diese enthaltende Mittel zur Schadpflanzenbekämpfung.
- 45 Aus der Literatur, beispielsweise aus EP-A 283 261, sind 2-Hetaroylcyclohexandione bekannt.

Die herbiziden Eigenschaften der bisher bekannten Verbindungen sowie die Verträglichkeiten gegenüber Kulturpflanzen können jedoch nur bedingt befriedigen. Es lag daher dieser Erfindung die Aufgabe zugrunde, neue, insbesondere herbizid wirksame,

5 Verbindungen mit verbesserten Eigenschaften zu finden.

Demgemäß wurden die Hetaroylderivate der Formel I sowie deren herbizide Wirkung gefunden.

10 Ferner wurden herbizide Mittel gefunden, die die Verbindungen I enthalten und eine sehr gute herbizide Wirkung besitzen. Außerdem wurden Verfahren zur Herstellung dieser Mittel und Verfahren zur Bekämpfung von unerwünschtem Pflanzenwuchs mit den Verbindungen I gefunden.

15

Die Verbindungen der Formel I können je nach Substitutionsmuster ein oder mehrere Chiralitätszentren enthalten und liegen dann als Enantiomeren oder Diastereomerengemische vor. Gegenstand der Erfindung sind sowohl die reinen Enantiomeren oder Diastereomeren 20 als auch deren Gemische.

Die Verbindungen der Formel I können auch in Form ihrer landwirtschaftlich brauchbaren Salze vorliegen, wobei es auf die Art des Salzes in der Regel nicht ankommt. Im allgemeinen kommen die 25 Salze derjenigen Kationen oder die Säureadditionssalze derjenigen Säuren in Betracht, deren Kationen, beziehungsweise Anionen, die herbizide Wirkung der Verbindungen I nicht negativ beeinträchtigen.

- 30 Es kommen als Kationen insbesondere Ionen der Alkalimetalle, vorzugsweise Lithium, Natrium und Kalium, der Erdalkalimetalle, vorzugsweise Calcium und Magnesium, und der Übergangsmetalle, vorzugsweise Mangan, Kupfer, Zink und Eisen, sowie Ammonium, das gewünschtenfalls ein bis vier C₁-C₄-Alkylsubstituenten und/oder
- 35 einen Phenyl· oder Benzylsubstituenten tragen kann, vorzugsweise Diisopropylammonium, Tetramethylammonium, Tetrabutylammonium, Trimethylbenzylammonium, des weiteren Phosphoniumionen, Sulfoniumionen, vorzugsweise Tri $(C_1 \cdot C_4 \cdot alkyl)$ sulfonium und Sulfoxoniumionen, vorzugsweise Tri $(C_1 \cdot C_4 \cdot alkyl)$ sulfoxonium, in Betracht.
- 40 Anionen von brauchbaren Säureadditionsalzen sind in erster Linie Chlorid, Bromid, Fluorid, Hydrogensulfat, Sulfat, Dihydrogenphosphat, Hydrogenphosphat, Nitrat, Hydrogencarbonat, Carbonat, Hexafluorosilikat, Hexafluorophosphat, Benzoat sowie die Anionen von C_1 - C_4 -Alkansäuren, vorzugsweise Formiat, Acetat, Propionat und 45 Butyrat.

Hervorzuheben sind die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel I, wobei die Variable Q einen in 2-Stellung verknüpften Cyclohexan-1,3-dionring der Formel II darstellt,

5

10

wobei II auch stellvertretend für die tautomeren Formen II' und II' steht,

15

20
$$R^{14} OH$$
 $R^{14} OH$
 $R^{15} OH$
 $R^{16} OH$
 $R^{16} OH$
 $R^{16} OH$
 $R^{16} OH$
 $R^{18} R^{19} OH$
 $R^{18} R^{19} OH$
 $R^{11} OH$

25 wobei

 R^{14} , R^{15} , R^{17} und R^{19} für Wasserstoff oder C_1 - C_4 -Alkyl stehen;

für Wasserstoff, C_1 - C_4 -Alkyl oder C_3 - C_4 -Cycloalkyl steht, wobei die beiden letztgenannten Gruppen gegebenenfalls einen bis drei der folgenden Substituenten tragen können: Halogen, C_1 - C_4 -Alkylthio oder C_1 - C_4 -Alkoxy;

oder

35

für Tetrahydropyran-3-yl, Tetrahydropyran-4-yl, Tetrahydrothiopyran-3-yl, 1,3-Dioxolan-2-yl, 1,3-Dioxan-2-yl, 1,3-Dioxan-2-yl, 1,3-Dithiolan-2-yl oder 1,3-Dithian-2-yl steht, wobei die 6 letztgenannten Reste gegebenenfalls durch ein bis drei C₁-C₄-Alkylreste substituiert sein können;

40

R18

für Wasserstoff, C₁-C₄-Alkyl oder C₁-C₆-Alkoxycarbonyl

45

oder

steht;

 R^{16} und R^{19} gemeinsam eine Bindung oder einen drei- bis sechsgliedrigen carbocyclischen Ring bilden;

oder

5

die ·CR16R17·Einheit durch C=O ersetzt sein kann.

Die für die Substituenten ${\bf R^{1}\cdot R^{19}}$ oder als Reste an Phenylringen genannten organischen Molekülteile stellen Sammelbegriffe für

- 10 individuelle Aufzählungen der einzelnen Gruppenmitglieder dar. Sämtliche Kohlenwasserstoffketten, also alle Alkyl-, Halogenalkyl-, Alkoxy-, Halogenalkoxy-, Alkylthio-, Halogenalkylthio-, Alkylsulfinyl-, Halogenalkylsulfinyl-, Alkylsulfonyl-, Halogenalkylsulfonyl-, Alkoxysulfonyl-, Halogenalkoxysulfonyl-, Alkyl-
- 15 carbonyl., Halogenalkylcarbonyl, Alkoxycarbonyl., Alkenyl., Alkenyloxy., Alkenylthio., Alkenylsulfinyl., Alkenylsulfonyl., Alkenyloxysulfonyl., Alkinyl., Alkinyloxy., Alkinylthio., Alkinylsulfinyl., Alkinylsulfonyl. und Alkinyloxysulfonyl. Teile können geradkettig oder verzweigt sein. Sofern nicht anders
- 20 angegeben tragen halogenierte Substituenten vorzugsweise ein bis fünf gleiche oder verschiedene Halogenatome. Die Bedeutung Halogen steht jeweils für Fluor, Chlor, Brom oder Iod.

Ferner bedeuten beispielsweise:

- C_1 - C_4 -Alkyl, sowie die Alkylteile von C_1 - C_4 -Alkylcarbonyl: Methyl, Ethyl, Propyl, 1-Methylethyl, Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl und 1,1-Dimethylethyl;
- 30 C_1 - C_6 -Alkyl, sowie die Alkylteile von C_1 - C_6 -Alkylcarbonyl: C_1 - C_4 -Alkyl, wie voranstehend genannt, sowie Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl, 2,2-Dimethylpropyl, 1-Ethylpropyl, Hexyl, 1,1-Dimethylpropyl, 1,2-Dimethylpropyl, 1-Methylpentyl, 2-Methylpentyl, 3-Methylpentyl, 4-Methyl-
- pentyl, 1,1-Dimethylbutyl, 1,2-Dimethylbutyl, 1,3-Dimethylbutyl, 2,2-Dimethylbutyl, 2,3-Dimethylbutyl, 3,3-Dimethylbutyl, butyl, 1-Ethylbutyl, 2-Ethylbutyl, 1,1,2-Trimethylpropyl, 1-Ethyl-1-methylpropyl und 1-Ethyl-3-methylpropyl;
- 40 · C_1 - C_4 -Halogenalkyl, sowie die Halogenalkylteile von C_1 - C_4 -Halogenalkylcarbonyl: einen C_1 - C_4 -Alkylrest wie vorstehend genannt, der partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, also z.B. Chlormethyl, Dichlormethyl, Trichlormethyl, Fluormethyl, Difluor
- methyl, Trifluormethyl, Chlorfluormethyl, Dichlorfluormethyl, Chlordifluormethyl, 2-Fluorethyl, 2-Chlorethyl, 2-Bromethyl, 2-Iodethyl, 2,2-Difluorethyl, 2,2,2-Trifluorethyl, 2-Chlor-

2-fluorethyl, 2-Chlor-2,2-difluorethyl, 2,2-Dichlor-2-fluorethyl, 2,2,2-Trichlorethyl, Pentafluorethyl, 2-Fluorpropyl, 3-Fluorpropyl, 2,2-Difluorpropyl, 2,3-Difluorpropyl, 2-Chlorpropyl, 3-Chlorpropyl, 2,3-Dichlorpropyl, 2-Brompropyl, 3-Brompropyl, 3,3,3-Trifluorpropyl, 3,3,3-Trichlorpropyl, 2,2,3,3,3-Pentafluorpropyl, Heptafluorpropyl, 1-(Fluormethyl)-2-fluorethyl, 1-(Chlormethyl)-2-chlorethyl, 1-(Brommethyl)-2-bromethyl, 4-Fluorbutyl, 4-Chlorbutyl, 4-Brombutyl und Nonafluorbutyl;

10

5

- $C_1 \cdot C_6$ -Halogenalkyl, sowie die Halogenalkylteile von $C_1 \cdot C_6$ -Halogenalkylcarbonyl: $C_1 \cdot C_4$ -Halogenalkyl wie voranstehend genannt, sowie 5-Fluorpentyl, 5-Chlorpentyl, 5-Brompentyl, 5-Iodpentyl, Undecafluorpentyl, 6-Fluorhexyl,
- 6-Chlorhexyl, 6-Bromhexyl, 6-Iodhexyl und Dodecafluorhexyl;
 - C_1 - C_4 -Alkoxy, sowie die Alkoxyteile in C_1 - C_4 -Alkoxycarbonyl; Methoxy, Ethoxy, Propoxy, 1-Methylethoxy, Butoxy, 1-Methylpropoxy, 2-Methylpropoxy und 1,1-Dimethylethoxy;

20

- C₁-C₆-Alkoxy, sowie die Alkoxyteile in C₁-C₆-Alkoxycarbonyl;
 C₁-C₄-Alkoxy wie voranstehend genannt, sowie Pentoxy,
 1-Methylbutoxy, 2-Methylbutoxy, 3-Methylbutoxy, 1,1-Dimethylpropoxy, 1,2-Dimethylpropoxy, 2,2-Dimethylpropoxy, 1-Ethyl-
- propoxy, Hexoxy, 1-Methylpentoxy, 2-Methylpentoxy, 3-Methylpentoxy, 4-Methylpentoxy, 1,1-Dimethylbutoxy, 1,2-Dimethylbutoxy, 1,3-Dimethylbutoxy, 2,2-Dimethylbutoxy, 2,3-Dimethylbutoxy, 3,3-Dimethylbutoxy, 1-Ethylbutoxy, 2-Ethylbutoxy, 1,1,2-Trimethylpropoxy, 1,2,2-Trimethylpropoxy, 1-Ethyl-1-methylpropoxy, und 1-Ethyl-2-methylpropoxy;
 - $C_1 \cdot C_4 \cdot \text{Halogenalkoxy}$: einen $C_1 \cdot C_4 \cdot \text{Alkoxyrest}$ wie voranstehend genannt, der partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, also z.B. Fluormethoxy,
- Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Chlordifluormethoxy, Bromdifluormethoxy, 2-Fluorethoxy, 2-Chlorethoxy, 2-Brommethoxy, 2-Iodethoxy, 2.2-Difluorethoxy, 2.2-Trifluorethoxy, 2-Chlor-2-fluorethoxy, 2-Chlor-2,2-difluorethoxy, 2.2-Dichlor-2-fluorethoxy, 2.2-Trichlorethoxy, Pentafluorethoxy,
- 2-Fluorpropoxy, 3-Fluorpropoxy, 2-Chlorpropoxy, 3-Chlorpropoxy, 2-Brompropoxy, 3-Brompropoxy, 2,2-Difluorpropoxy, 2,3-Difluorpropoxy, 2,3-Dichlorpropoxy, 3,3,3-Trifluorpropoxy, 3,3,3-Trichlorpropoxy, 2,2,3,3,3-Pentafluorpropoxy, Heptafluorpropoxy, 1-(Fluormethyl)-2-fluorethoxy, 1-(Chlorpropoxy, 1-(Chlorpropoxy, 1-(Chlorpropoxy))
- methyl)-2-chlorethoxy, 1-(Brommethyl)-2-bromethoxy, 4-Fluorbutoxy, 4-Chlorbutoxy, 4-Brombutoxy und Nonafluorbutoxy;

BNSDOCID: <WO___9812180A1_L>

. . .

C₁-C₆-Halogenalkoxy: C₁-C₄-Halogenalkoxy wie voranstehend genannt, sowie 5-Fluorpentoxy, 5-Chlorpentoxy, 5-Brompentoxy, 5-Iodpentoxy, Undecafluorpentoxy, 6-Fluorhexoxy, 6-Chlorhexoxy, 6-Bromhexoxy, 6-Iodhexoxy und Dodecafluorhexoxy;

- $C_1 \cdot C_4$ -Alkylthio: Methylthio, Ethylthio, Propylthio, 1-Methylethylthio, Butylthio, 1-Methylpropylthio, 2-Methylpropylthio und 1,1-Dimethylethylthio;
- 10 $C_1 \cdot C_6 \cdot Alkylthio: C_1 \cdot C_4 \cdot Alkylthio$ wie voranstehend genannt, sowie Pentylthio, 1-Methylbutylthio, 2-Methylbutylthio, 3-Methylbutylthio, 2,2-Dimethylpropylthio, 1-Ethylpropylthio, Hexylthio, 1,1-Dimethylpropylthio, 1,2-Dimethylpropylthio, 1-Methylpentylthio, 2-Methylpentylthio, 3-Methylpentylthio,
- 4-Methylpentylthio, 1,1-Dimethylbutylthio, 1,2-Dimethylbutylthio, 1,3-Dimethylbutylthio, 2,2-Dimethylbutylthio, 2,3-Dimethylbutylthio, 3,3-Dimethylbutylthio, 1-Ethylbutylthio, 2-Ethylbutylthio, 1,1,2-Trimethylpropylthio, 1,2,2-Trimethylpropylthio, 1-Ethyl-1-methylpropylthio und 1-Ethyl-2-methyl-
- 20 propylthio;
 - $C_1 \cdot C_4$ -Halogenalkylthio: einen $C_1 \cdot C_4$ -Alkylthiorest wie voranstehend genannt, der partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, also z.B. Fluor-
- methylthio, Difluormethylthio, Trifluormethylthio, Chlordifluormethylthio, Bromdifluormethylthio, 2-Fluorethylthio, 2-Chlorethylthio, 2-Bromethylthio, 2-Iodethylthio, 2,2-Difluorethylthio, 2,2,2-Trifluorethylthio, 2,2,2-Trichlorethylthio, 2-Chlor-2-fluorethylthio, 2-Chlor-2,2-difluorethylthio,
- ethylthio, 2,2-Dichlor-2-fluorethylthio, Pentafluorethylthio, 2-Fluorpropylthio, 3-Fluorpropylthio, 2-Chlorpropylthio, 3-Chlorpropylthio, 2-Brompropylthio, 3-Brompropylthio, 2,2-Difluorpropylthio, 2,3-Difluorpropylthio, 2,3-Dichlorpropylthio, 3,3,3-Trichlorpropyl-
- thio, 2,2,3,3,3-Pentafluorpropylthio, Heptafluorpropylthio, 1-(Fluormethyl)-2-fluorethylthio, 1-(Chlormethyl)-2-chlorethylthio, 1-(Brommethyl)-2-bromethylthio, 4-Fluorbutylthio, 4-Chlorbutylthio, 4-Brombutylthio und Nonafluorbutylthio;
- 40 · C_1 - C_6 -Halogenalkylthio: C_1 - C_4 -Halogenalkylthio wie voranstehend genannt, sowie 5-Fluorpentylthio, 5-Chlorpentylthio, 5-Brompentylthio, 5-Iodpentylthio, Undecafluorpentylthio, 6-Fluorhexylthio, 6-Chlorhexylthio, 6-Bromhexylthio, 6-Iodhexylthio und Dodecafluorhexylthio;

- $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkylsulfinyl$ ($C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl \cdot S (=0) \cdot$): Methylsulfinyl, Ethylsulfinyl, Propylsulfinyl, 1-Methylethylsulfinyl, Butylsulfinyl, 1-Methylpropylsulfinyl, 2-Methylpropylsulfinyl und 1,1-Dimethylethylsulfinyl;

5

- C_1 - C_6 -Alkylsulfinyl: C_1 - C_4 -Alkylsulfinyl wie voranstehend genannt, sowie Pentylsulfinyl, 1-Methylbutylsulfinyl, 2-Methylbutylsulfinyl, 3-Methylbutylsulfinyl, 2,2-Dimethylpropylsulfinyl, sulfinyl, 1-Ethylpropylsulfinyl, 1,1-Dimethylpropylsulfinyl,
- 10 1,2-Dimethylpropylsulfinyl, Hexylsulfinyl, 1-Methylpentylsulfinyl, 2-Methylpentylsulfinyl, 3-Methylpentylsulfinyl,
 4-Methylpentylsulfinyl, 1,1-Dimethylbutylsulfinyl, 1,2-Dimethylbutylsulfinyl, 1,3-Dimethylbutylsulfinyl, 2,2-Dimethylbutylsulfinyl, 2,3-Dimethylbutylsulfinyl, 3,3-Dimethylbutylsulfinyl, 1-Ethylbutylsulfinyl, 2-Ethylbutylsulfinyl,
- 1,1,2-Trimethylpropylsulfinyl, 1,2,2-Trimethylpropylsulfinyl, 1-Ethyl-1-methylpropylsulfinyl und 1-Ethyl-2-methylpropylsulfinyl;
- 20 · C_1 - C_4 -Halogenalkylsulfinyl: C_1 - C_4 -Alkylsulfinylrest wie voranstehend genannt, der partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, also Fluormethylsulfinyl, Sulfinyl, Difluormethylsulfinyl, Trifluormethylsulfinyl, Chlordifluormethylsulfinyl, Bromdifluormethylsulfinyl,
- 2-Fluorethylsulfinyl, 2-Chlorethylsulfinyl, 2-Bromethylsulfinyl, 2-Iodethylsulfinyl, 2,2-Difluorethylsulfinyl, 2,2,2-Trifluorethylsulfinyl, 2,2,2-Trichlorethylsulfinyl, 2-Chlor-2-fluorethylsulfinyl, 2-Chlor-2,2-difluorethylsulfinyl, 2ulfinyl, 2,2-Dichlor-2-fluorethylsulfinyl, Pentafluorethylsulfinyl, 2-Chlor-2-fluorethylsulfinyl, 2-Ch
- sulfinyl, 2-Fluorpropylsulfinyl, 3-Fluorpropylsulfinyl, 2-Chlorpropylsulfinyl, 3-Chlorpropylsulfinyl, 2-Brompropylsulfinyl, 3-Brompropylsulfinyl, 2,2-Difluorpropylsulfinyl, 2,3-Difluorpropylsulfinyl, 3,3-Trifluorpropylsulfinyl, 3,3,3-Trichlorpropylsulfinyl,
- 2,2,3,3,3-Pentafluorpropylsulfinyl, Heptafluorpropylsulfinyl,
 1-(Fluormethyl)-2-fluorethylsulfinyl, 1-(Chlormethyl)-2chlorethylsulfinyl, 1-(Brommethyl)-2-bromethylsulfinyl,
 4-Fluorbutylsulfinyl, 4-Chlorbutylsulfinyl, 4-Brombutylsulfinyl und Nonafluorbutylsulfinyl;

- $C_1 \cdot C_6 \cdot \text{Halogenalkylsulfinyl} \colon C_1 \cdot C_4 \cdot \text{Halogenalkylsulfinyl} \text{ wie voranstehend genannt, sowie 5-Fluorpentylsulfinyl, 5-Chlorpentylsulfinyl, 5-Brompentylsulfinyl, 5-Iodpentylsulfinyl, Undecafluorpentylsulfinyl, 6-Fluorhexylsulfinyl, 6-Chlor-$
- hexylsulfinyl, 6-Bromhexylsulfinyl, 6-Iodhexylsulfinyl und Dodecafluorhexylsulfinyl;

 C_1-C_4 -Alkylsulfonyl (C_1-C_4 -Alkyl-S(=0)₂-): Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl, Propylsulfonyl, 1-Methylethylsulfonyl, Butylsulfonyl, 1-Methylpropylsulfonyl, 2-Methylpropylsulfonyl und 1,1-Dimethylethylsulfonyl;

5

- $C_1 \cdot C_6 \cdot \text{Alkylsulfonyl} \colon C_1 \cdot C_4 \cdot \text{Alkylsulfonyl}$ wie voranstehend genannt, sowie Pentylsulfonyl, 1-Methylbutylsulfonyl, 2-Methylbutylsulfonyl, 3-Methylbutylsulfonyl, 2,2-Dimethylpropylsulfonyl, sulfonyl, 1-Ethylpropylsulfonyl, 1,1-Dimethylpropylsulfonyl,
- 1.2-Dimethylpropylsulfonyl, Hexylsulfonyl, 1-Methylpentyl-sulfonyl, 2-Methylpentylsulfonyl, 3-Methylpentylsulfonyl, 4-Methylpentylsulfonyl, 1.1-Dimethylbutylsulfonyl, 1.2-Dimethylbutylsulfonyl, 2.2-Dimethylbutylsulfonyl, 2.3-Dimethylbutylsulfonyl, 3.3-Dimethylbutylsulfonyl, sulfonyl, 1-Ethylbutylsulfonyl, 2-Ethylbutylsulfonyl,
- 15 sulfony!, 1-EthylbutyIsulfony!, 2-EthylbutyIsulfony!,
 1,1,2-Trimethylpropylsulfony!, 1,2,2-Trimethylpropylsulfony!,
 1-Ethyl-1-methylpropylsulfony! und 1-Ethyl-2-methylpropylsulfony!;
- 20 · C_1 - C_4 -Halogenalkylsulfonyl: einen C_1 - C_4 -Alkylsulfonylrest wie voranstehend genannt, der partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, also Fluor-methylsulfonyl, Difluormethylsulfonyl, Trifluormethylsulfonyl, Sulfonyl, Chlordifluormethylsulfonyl, Bromdifluormethyl-
- sulfonyl, 2-Fluorethylsulfonyl, 2-Chlorethylsulfonyl, 2-Bromethylsulfonyl, 2-Iodethylsulfonyl, 2,2-Difluorethylsulfonyl, 2,2,2-Trifluorethylsulfonyl, 2,2,2-Trichlorethylsulfonyl, 2-Chlor-2-fluorethylsulfonyl, 2-Chlor-2,2-difluorethylsulfonyl, sulfonyl, 2,2-Dichlor-2-fluorethylsulfonyl, Pentafluorethyl-
- sulfonyl, 2-Fluorpropylsulfonyl, 3-Fluorpropylsulfonyl, 2-Chlorpropylsulfonyl, 3-Chlorpropylsulfonyl, 2-Brompropylsulfonyl, sulfonyl, 3-Brompropylsulfonyl, 2,2-Difluorpropylsulfonyl, 2,3-Difluorpropylsulfonyl, 2,3-Dichlorpropylsulfonyl, 3,3,3-Trifluorpropylsulfonyl, 3,3,3-Trichlorpropylsulfonyl,
- 2,2,3,3,3-Pentafluorpropylsulfonyl, Heptafluorpropylsulfonyl, 1-(Fluormethyl)-2-fluorethylsulfonyl, 1-(Chormethyl)-2-chlorethylsulfonyl, 1-(Brommethyl)-2-bromethylsulfonyl, 4-Fluorbutylsulfonyl, 4-Chlorbutylsulfonyl, 4-Brombutylsulfonyl und Nonafluorbutylsulfonyl;

40

C₁-C₆-Halogenalkylsulfonyl: C₁-C₄-Halogenalkylsulfonyl wie voranstehend genannt, sowie 5-Fluorpentylsulfonyl, 5-Chlorpentylsulfonyl, 5-Brompentylsulfonyl, 5-Iodpentylsulfonyl, 6-Fluornexylsulfonyl, 6-Bromhexylsulfonyl, 6-Iodhexylsulfonyl und Dodecafluorhexylsulfonyl;

- C₁-C₄-Alkoxysulfonyl: Methoxysulfonyl, Ethoxysulfonyl, Propoxysulfonyl, 1-Methylethoxysulfonyl, Butoxysulfonyl, 1-Methylepropoxysulfonyl und 1,1-Dimethylethoxysulfonyl;

5

- C₁-C₆-Alkoxysulfonyl; C₁-C₄-Alkoxysulfonyl wie voranstehend genannt, sowie Pentoxysulfonyl, 1-Methylbutoxysulfonyl, 2-Methylbutoxysulfonyl, 3-Methylbutoxysulfonyl, 1,1-Dimethylpropoxysulfonyl, 1,2-Dimethylpropoxysulfonyl, 2,2-Dimethylpropoxysulfonyl, 1-Ethylpropoxysulfonyl, Hexoxysulfonyl, 1-Methylpentoxysulfonyl, 2-Methylpentoxysulfonyl, 3-Methylpentoxysulfonyl, 4-Methylpentoxysulfonyl, 1,1-Dimethylbutoxysulfonyl, 1,2-Dimethylbutoxysulfonyl, 1,3-Dimethylbutoxysulfonyl, 2,2-Dimethylbutoxysulfonyl, 2,3-Dimethylbutoxysulfonyl, 2,3-Dimethylbutoxysulfo
- sulfonyl, 2,2-bimethylbutoxysulfonyl, 2,5 bimethylbutoxy

 sulfonyl, 3,3-bimethylbutoxysulfonyl, 1-Ethylbutoxysulfonyl,

 2-Ethylbutoxysulfonyl, 1,1,2-Trimethylpropoxysulfonyl,

 1,2,2-Trimethylpropoxysulfonyl, 1-Ethyl-1-methylpropoxy
 sulfonyl und 1-Ethyl-2-methylpropoxysulfonyl;
- 20 $C_1 \cdot C_4$ -Halogenalkoxysulfonyl: einen $C_1 \cdot C_4$ -Alkoxysulfonylrest wie voranstehend genannt, der partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, also z.B. Fluormethoxysulfonyl, Difluormethoxysulfonyl, Trifluormethoxysulfonyl, Chlordifluormethoxysulfonyl, Bromdifluor
- methoxysulfonyl, 2-Fluorethoxysulfonyl, 2-Chlorethoxysulfonyl, 2-Bromethoxysulfonyl, 2-Iodethoxysulfonyl, 2.2-Difluorethoxysulfonyl, 2.2-Trifluorethoxysulfonyl, 2-Chlor-2-fluorethoxysulfonyl, 2-Chlor-2,2-difluorethoxysulfonyl, 2,2-Dichlor-2-fluorethoxysulfonyl, 2,2,2-Trichlorethoxysulfonyl,
- sulfonyl, Pentafluorethoxysulfonyl, 2-Fluorpropoxysulfonyl, 3-Fluorpropoxysulfonyl, 2-Chlorpropoxysulfonyl, 3-Chlorpropoxysulfonyl, 2-Brompropoxysulfonyl, 3-Brompropoxysulfonyl, 2,2-Difluorpropoxysulfonyl, 2,3-Difluorpropoxysulfonyl, 2,3-Dichlorpropoxysulfonyl, 3,3,3-Trifluorpropoxysulfonyl,
- 35 3.3.3-Trichlorpropoxysulfonyl, 2.2.3.3.3.Pentafluorpropoxysulfonyl, Heptafluorpropoxysulfonyl, 1-(Fluormethyl)-2fluorethoxysulfonyl, 1-(Chlormethyl)-2-chlorethoxysulfonyl,
 l-(Brommethyl)-2-bromethoxysulfonyl, 4-Fluorbutoxysulfonyl,
 4-Chlorbutoxysulfonyl, 4-Brombutoxysulfonyl und 4-Iodbutoxysulfonyl;
- C₁-C₆-Halogenalkoxysulfonyl: C₁-C₄-Halogenalkoxysulfonyl wie voranstehend genannt, sowie 5-Fluorpentoxysulfonyl, 5-Chlorpentoxysulfonyl, 5-Brompentoxysulfonyl, 5-Iodpentoxysulfonyl, Undecafluorpentoxysulfonyl: 6-Fluorhexoxysulfonyl, 6-Chlorhexoxysulfonyl, 6-Bromhexoxysulfonyl, 6-Iodhexoxysulfonyl und Dodecafluorhexoxysulfonyl;

```
C<sub>2</sub>·C<sub>4</sub>·Alkenyl, sowie die Alkenylteile von C<sub>2</sub>·C<sub>4</sub>·Alkenyloxy, C<sub>2</sub>·C<sub>4</sub>·Alkenylthio, C<sub>2</sub>·C<sub>4</sub>·Alkenylsulfinyl, C<sub>2</sub>·C<sub>4</sub>·Alkenylsulfinyl, C<sub>2</sub>·C<sub>4</sub>·Alkenylsulfinyl, Ethenyl, Prop-1·en-1·yl, Prop-2·en-1·yl, 1·Methylethenyl, Buten-1·yl, Buten-2·yl, Buten-3·yl, 1·Methyl·prop-1·en-1·yl, 2·Methyl·prop-1·en-1·yl, 1·Methyl·prop-2·en-1·yl, und 2·Methyl·prop-2·en-1·yl;
```

- C_2 - C_6 -Alkenyl, sowie die Alkenylteile von C_2 - C_6 -Alkenyloxy, C_2 - C_6 -Alkenylthio, C_2 - C_6 -Alkenylsulfinyl, C_2 - C_6 -Alkenyl-
- sulfonyl, C₂-C₆-Alkenyloxysulfonyl: C₂-C₄-Alkenyl wie voranstehend genannt, sowie Penten-1-yl, Penten-2-yl, Penten-3-yl, Penten-4-yl, 1-Methyl-but-1-en-1-yl, 2-Methyl-but-1-en-1-yl, 3-Methyl-but-1-en-1-yl, 1-Methyl-but-2-en-1-yl, 2-Methyl-but-2-en-1-yl, 3-Methyl-but-2-en-1-yl,
- 15 1-Methyl-but-3-en-1-yl, 2-Methyl-but-3-en-1-yl, 3-Methyl-but-3-en-1-yl, 1,1-Dimethyl-prop-2-en-1-yl, 1,2-Dimethyl-prop-1-en-1-yl, 1,2-Dimethyl-prop-2-en-1-yl, 1-Ethyl-prop-1-en-2-yl, 1-Ethyl-prop-2-en-1-yl, Hex-1-en-1-yl, Hex-2-en-1-yl, Hex-3-en-1-yl, Hex-4-en-1-yl, Hex-5-en-1-yl,
- 1 -Methyl-pent-1-en-1-yl, 2-Methyl-pent-1-en-1-yl, 3-Methylpent-1-en-1-yl, 4-Methyl-pent-1-en-1-yl, 1-Methyl-pent-2-en1-yl, 2-Methyl-pent-2-en-1-yl, 3-Methyl-pent-2-en-1-yl,
 4-Methyl-pent-2-en-1-yl, 1-Methyl-pent-3-en-1-yl, 2-Methylpent-3-en-1-yl, 3-Methyl-pent-3-en-1-yl, 4-Methyl-pent-3-en-
- 25 1-y1, 1-Methyl-pent-4-en-1-y1, 2-Methyl-pent-4-en-1-y1,
 3-Methyl-pent-4-en-1-y1, 4-Methyl-pent-4-en-1-y1,
 1,1-Dimethyl-but-2-en-1-y1, 1,1-Dimethyl-but-3-en-1-y1,
 1,2-Dimethyl-but-1-en-1-y1, 1,2-Dimethyl-but-2-en-1-y1,
 1,2-Dimethyl-but-3-en-1-y1, 1,3-Dimethyl-but-1-en-1-y1,
- 1,3-Dimethyl-but-2-en-1-yl, 1,3-Dimethyl-but-3-en-1-yl,
 2,2-Dimethyl-but-3-en-1-yl, 2,3-Dimethyl-but-1-en-1-yl,
 2,3-Dimethyl-but-2-en-1-yl, 2,3-Dimethyl-but-3-en-1-yl,
 3,3-Dimethyl-but-1-en-1-yl, 3,3-Dimethyl-but-2-en-1-yl,
 1-Ethyl-but-1-en-1-yl, 1-Ethyl-but-2-en-1-yl, 1-Ethyl-
- but-3-en-1-y1, 2-Ethyl-but-1-en-1-y1, 2-Ethyl-but-2-en-1-y1,
 2-Ethyl-but-3-en-1-y1, 1,1,2-Trimethyl-prop-2-en-1-y1,
 1-Ethyl-1-methyl-prop-2-en-1-y1, 1-Ethyl-2-methyl-prop-1en-1-y1 und 1-Ethyl-2-methyl-prop-2-en-1-y1;
- 40 C₂-C₄-Alkinyl sowie die Alkinylreste von C₂-C₄-Alkinyloxy, C₂-C₄-Alkinylthio, C₂-C₄-Alkinylsulfinyl, C₂-C₄-Alkinylsulfinyl, C₂-C₄-Alkinylsulfonyl: Ethinyl, Prop-1-in-1-yl, Prop-2-in-1-yl, But-1-in-1-yl, But-1-in-3-yl, But-1-in-4-yl und But-2-in-1-yl;

C₂-C₆-Alkinyl, sowie die Alkinylreste von C₂-C₆-Alkinyloxy, C₂-C₆-Alkinylthio, C₂-C₆-Alkinylsulfinyl, C₂-C₆-Alkinylsulfonyl; C₂-C₆-Alkinyl wie voranstehend genannt, sowie Pent-1-in-1-yl, Pent-1-in-3-yl, Pent-1-in-4-yl, Pent-1-in-5-yl, Pent-2-in-1-yl, Pent-2-in-4-yl, Pent-2-in-5-yl, 3-Methyl-but-1-in-3-yl, 3-Methyl-but-1-in-4-yl, Hex-1-in-4-yl, Hex-1-in-5-yl, Hex-1-in-6-yl, Hex-2-in-1-yl, Hex-2-in-4-yl, Hex-2-in-5-yl, Hex-2-in-6-yl, Hex-3-in-1-yl, Hex-3-in-2-yl, 3-Methyl-pent-1-in-1-yl, 3-Methyl-pent-1-in-3-yl, 3-Methyl-pent-1-in-1-yl, 4-Methyl-pent-2-in-5-yl;

C₃-C₄-Cycloalkyl: Cyclopropyl und Cyclobutyl;

15

10

5

Alle Phenylringe sind vorzugsweise unsubstituiert oder tragen ein bis drei Halogenatome und/oder eine Nitrogruppe, einen Cyanorest, einen Methyl-, Trifluormethyl-, Methoxy- oder Trifluormethoxy-substituenten.

20

In Hinblick auf die Verwendung der erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel I als Herbizide haben die Variablen vorzugsweise folgende Bedeutungen, und zwar jeweils für sich allein oder in Kombination:

25

- R¹ Nitro, Halogen, Cyano, Rhodano, Hydroxy, Mercapto, C₁-C₆-Alkyl, C₁-C₆-Halogenalkyl, C₂-C₆-Alkenyl, C₂-C₆-Alkinyl, C₁-C₆-Alkoxy, C₁-C₆-Halogenalkoxy, C₂-C₆-Alkenyloxy, C₂-C₆-Alkinyloxy, C₁-C₆-Alkylthio, C₁-C₆-Halogenalkylthio, 30 C₂-C₆-Alkenylthio, C₂-C₆-Alkinylthio, C₁-C₆-Alkylsulfinyl, C₁-C₆-Halogenalkylsulfinyl, C₂-C₆-Alkenylsulfinyl, C₂-C₆-Alkinylsulfinyl, C₁-C₆-Alkylsulfonyl, C₁-C₆-Halogenalkylsulfonyl, C₂-C₆-Alkenylsulfonyl, C₂-C₆-Alkinylsulfonyl, C₁-C₆-Alkoxysulfonyl, C₁-C₆-Halogenalkoxysulfonyl,
- C2-C6-Alkenyloxysulfonyl, C2-C6-Alkinyloxysulfonyl, Phenyl, Phenyloxy, Phenylthio, Phenylsulfinyl oder Phenylsulfonyl, wobei die fünf letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und ein bis drei der folgenden Gruppen tragen können:
- Nitro, Cyano, Hydroxy, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy; besonders bevorzugt Nitro, Halogen, Hydroxy, C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_1 - C_6 -Alkoxy, C_1 - C_6 -Halogenalkoxy, C_1 - C_6 -Alkylsulfonyl, C_1 - C_6 -Halogenalkylsulfonyl oder Phenyl,

45 wobei letzgenannter Rest unsubstituiert ist oder ein bis

drei Halogenatome und/oder eine Nitrogruppe, einen Cyanorest, einen Methyl-, Trifluormethyl-, Methoxy- oder Trifluormethyl-, methoxysubstituenten tragen kann;

- insbesonders bevorzugt Nitro, Fluor, Chlor, Brom, Hydroxy,
 Methyl, Ethyl, Trifluormethyl, Methoxy, Ethoxy, Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl, Trifluormethylsulfonyl, Pentafluorethylsulfonyl oder Phenyl;
- R² Wasserstoff, Halogen oder C₁·C₆·Alkyl;
 10 besonders bevorzugt Wasserstoff, Chlor, Brom oder Methyl;
 - $Z = Z^1$, Z^2 , Z^3 , Z^4 , Z^5 , Z^6 , Z^7 , Z^8 , Z^9 , Z^{10} , Z^{11} oder Z^{12} ;
- R³, R⁵, R², R⁰ Wasserstoff, Halogen, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogen-alkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy, C_1 - C_4 -Alkylthio, C_1 - C_4 -Halogenalkylthio, Nitro, Cyano, Hydroxy, Mercapto, C_2 - C_4 -Alkenyl, C_2 - C_4 -Alkinyl, C_2 - C_4 -Alkenyloxy, C_2 - C_4 -Alkinyl-oxy, C_2 - C_4 -Alkenylthio, C_2 - C_4 -Alkinylthio, C_1 - C_4 -Alkyl-sulfinyl, C_1 - C_4 -Halogenalkylsulfinyl, C_2 - C_4 -Alkenylsulfinyl,
- $\label{eq:c2-C4-Alkinylsulfinyl, C1-C4-Alkylsulfonyl, C1-C4-Halogen-Alkylsulfonyl, C2-C4-Alkenylsulfonyl, C2-C4-Alkinylsulfonyl, C1-C4-Alkoxysulfonyl, C1-C4-Halogenalkoxysulfonyl, C2-C4-Alkenyloxysulfonyl, C2-C4-Alkinyloxysulfinyl, -NR^{12}R^{13}, -C0_2R^{12}, -C0NR^{12}R^{13}, Phenyl, Phenoxy, Phenylthio, Phenyl-$
- sulfinyl oder Phenylsulfonyl bedeuten, wobei die fünf letztgenannten Substituenten partielle oder vollständig halogeniert sein können und ein bis drei der folgenden Gruppen
 tragen können:
 Nitro, Cyano, Hydroxy, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl,
- 30 $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkoxy$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Halogenalkoxy$; besonders bevorzugt Wasserstoff, Halogen, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Halogenalkyl$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkoxy$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Halogenalkoxy$, Nitro, Cyano, Hydroxy, $C_1 \cdot C_6 \cdot Alkoxycarbonyl$ oder Phenyl, wobei letztgenannter Rest unsubstituiert ist oder ein bis drei Halogen
- atome und/oder eine Nitrogruppe, einen Cyanorest, einen Methyl-, Trifluormethyl-, Methoxy- oder Trifluormethoxy- substituenten tragen kann; insbesonders bevorzugt Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, Trifluormethyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormeth-
- oxy, Difluormethoxy, Nitro, Cyano, Hydroxy, Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl oder Phenyl;
- R^4 , R^6 , R^8 , R^{10} Wasserstoff, Halogen oder C_1 - C_4 -Alkyl; besonderes bevorzugt Wasserstoff, Fluor, Chlor, Methyl oder Ethyl; inbesondere bevorzugt Wasserstoff;

- Wasserstoff, C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_1 - C_6 -Alkyl-carbonyl, C_1 - C_6 -Halogenalkylcarbonyl, C_1 - C_6 -Alkylsulfonyl, C_1 - C_6 -Halogenalkylsulfonyl oder Phenylsulfonyl, wobei der letztgenannte Phenylrest gegebenenfalls durch einen C_1 - C_4 -Alkylrest substituiert sein kann; besonders bevorzugt Methyl, Ethyl, Difluormethyl, Trifluor
 - besonders bevorzugt Methyl, Ethyl, Difluormethyl, Trifluormethyl, Methylcarbonyl, Ethylcarbonyl, Isopropylcarbonyl, Trifluormethylcarbonyl, Methylsulfonyl, Trifluormethylsulfonyl, Phenylsulfonyl oder 4-Methylphenylsulfonyl;

5

- R^{12} Wasserstoff oder $C_1 \cdot C_6 \cdot Alkyl$; besonders bevorzugt Wasserstoff, Methyl oder Ethyl;
- R¹³ Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, C₁-C₆-Alkoxy, C₃-C₆-Alkenyloxy oder C₃-C₆-Alkinyloxy; besonders bevorzugt Methyl, Ethyl, Methoxy, Ethoxy, 2-Propen-1-yloxy, 2-Propin-1-yloxy oder 1-Methyl-2-propin-1-yloxy;
- 20 R^{14} , R^{15} , R^{17} , R^{19} Wasserstoff oder $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$; besonders bevorzugt Wasserstoff, Methyl oder Ethyl;
- R¹⁶ Wasserstoff, C₁-C₄-Alkyl, C₃-C₄-Cycloalkyl, wobei die beiden letztgenannten Gruppen gegebenenfalls ein bis drei der folgenden Substituenten tragen können: Halogen, C₁-C₄-Alkoxy oder C₁-C₄-Alkylthio;
 Tetrahydropyran-3-yl, Tetrahydropyran-4-yl, Tetrahydrothiopyran-3-yl, 1,3-Dioxolan-2-yl, 1,3-Dioxan-2-yl, 1,3-Oxathiolan-2-yl, 1,3-Oxathiolan-2-yl, 1,3-Oxathiolan-2-yl, 1,3-Dithiolan-2-yl oder 1,3-Dithiolan-2-yl, wobei die sechs letztgenannten Gruppen gegebenenfalls bis zu drei C₁-C₄-Alkylreste tragen können; besonders bevorzugt Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Cyclopropyl, Di (methoxy) methyl, Di (ethoxy) methyl, 2-Ethylthiopropyl,
- Tetrahydropyran-3-yl, Tetrahydropyran-4-yl, 1,3-Dioxo
 lan-2-yl, 1,3-Dioxan-2-yl, 5,5-Dimethyl-1-3-dioxan-2-yl,

 1,3-Oxathiolan-2-yl, 1,3-Oxathian-2-yl, 1,3-Dithiolan-2-yl,

 5,5-Dimethyl-1,3-dithian-2-yl oder 1-Methylthiocyclopropyl;
- R^{18} Wasserstoff, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$ oder $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkoxycarbonyl$; besonders bevorzugt Wasserstoff, Methyl oder Methoxycarbonyl.

Ebenso kann in Betracht kommen, daß R^{16} und R^{19} eine $\pi\text{-Bindung}$ ausbilden, so daß ein Doppelbindungssystem entsteht.

45 Gewünschtenfalls kann die $-CR^{16}R^{17}$ -Einheit durch C=O ersetzt werden.

Bevorzugt sind Verbindungen der Formel I, wobei die Variable Z die Bedeutung Z¹, Z², Z¹¹ oder Z¹² hat.

Ebenso bevorzugt sind die Verbindungen der Formel I, wobei die 5 Variable Z die Bedeutung Z^3 , Z^4 , Z^5 , Z^6 , Z^7 oder Z^8 hat.

Ebenso bevorzugt sind die Verbindungen der Formel I, wobei die Variable Z die Bedeutung 2^9 oder Z^{10} hat.

10 Insbesondere bevorzugt sind Verbindungen der Formel Ia-Ic (Z=Z1) und Id-Ie (Z=Z2) sowie deren N-Oxide Ia'-Ic' (Z=Z11) und Id'-Ie' (Z=Z12), ebenso insbesondere bevorzugt sind Verbindungen der Formeln If $(Z=Z^9)$ und Ig $(Z=Z^{10})$.

15 0 R⁹ \mathbb{R}^2 20

Ιa

 R^1

 R^7

 \mathbb{R}^2 R9 R7 0 R^1

Ib

R9 R^1 \mathbb{R}^2 R7 R⁵ 0

ΙC

25

O R9 R7 \mathbb{R}^2 R^1 \mathbb{R}^3

Ιd

 \mathbb{R}^1 R9 R7 O R3

Ιe

 R^1

R9

O R9 R^7 R^1 Ο.

Ia'

35

30

 \mathbb{R}^2 R^9 R^7 40 0 R^1 Ib'

 R^2

 R^7 R5 0 0. Ic'

0 R9 R^7 \mathbb{R}^{2} \mathbb{R}^1 \mathbb{R}^3

Id'

45

 \mathbb{R}^2

Weiterhin sind die Verbindungen Ia, Ib, Ic, Id und Ie bevorzugt.

Ebenso sind die Verbindungen If und Ig, wobei CR^3R^4 , CR^5R^6 , CR^7R^8 15 und/oder CR^9R^{10} nicht durch C=O oder C=NR¹³ ersetzt werden können, bevorzugt.

Weiterhin sind die Verbindungen If, wobei CR^5R^6 durch C=0 oder C= NR^{13} ersetzt ist, bevorzugt.

Weiterhin sind die Verbindungen Ig, wobei CR^3R^4 , CR^7R^8 und/oder CR^8R^{10} durch C=0 oder C=NR¹³ ersetzt ist, bevorzugt.

Außerordentlich bevorzugt sind die in Tabelle 1 aufgeführten 25 Verbindungen Ial (\triangleq I mit R², R¹⁴, R¹⁵, R¹⁶, R¹⁷, R¹⁸, R¹⁹ = H, wobei das "Q-CO-Fragment" in Position a, R¹ in Position d und Z¹ über die Positionen b und c gebunden sind).

30

OH

OR

R7

Ia1

$$C$$
 R
 R

Tabelle 1

40	Nr.	R ¹	R ⁵	R ⁷	R ⁹
	Ia1.001	Br	н	Н	Н
	Ia1.002	C1	Н	Н	Н
45	Ia1.003	SO ₂ CH ₃	Н	Н	Н
	Ia1.004	CH ₃	Н	Н	Н
	Ia1.005	ОН	Н	Н	н
	Ia1.006	OCH ₃	Н	Н	Н

	N	R ¹	R ⁵	R ⁷	R ⁹
	Nr.				
5	Ia1.007	CF ₃	H	Н	H
	Ia1.008	NO ₂	Н	Н	Н
	Ia1.009	F	Н	н	Н
	Ia1.010	OCF ₃	Н	Н	Н
	Ial.011	C ₆ H ₅	Н	Н.	Н
	Ia1.012	Br	Н	CH ₃	Н
10	Ia1.013	Cl	Н	CH ₃	Н
10	Ia1.014	SO ₂ CH ₃	Н	CH ₃	Н
	Ia1.015	CH ₃	Н	CH ₃	Н
	Ia1.016	ОН	Н	CH ₃	H
	Ia1.017	OCH ₃	Н	CH ₃	Н
15	Ia1.018	CF ₃	Н	CH ₃	Н
	Ia1.019	NO ₂	H	CH ₃	Н
	Ia1.020	F	Н	CH ₃	Н
	Ia1.021	OCF ₃	Н	CH ₃	Н
20	Ia1.022	C ₆ H ₅	Н	CH₃	. Н
	Ia1.023	Br	CH ₃	Н	H
25	Ia1.024	Cl	CH ₃	Н	Н
	Ia1.025	SO ₂ CH ₃	CH ₃	Н	Н
	Ia1.026	CH ₃	CH ₃	Н	Н
4.5	Ia1.027	ОН	CH ₃	Н	н
	Ia1.028	OCH ₃	CH ₃	H	Н
	Ia1.029	CF ₃	CH3	Н	Н
	Ia1.030	NO ₂	CH₃	Н	Н
30	Ial.031	F ·	CH ₃	Н	H
	Ia1.032	OCF ₃	CH ₃	Н	Н
	Ia1.033	C ₆ H ₅	CH₃	Н	Н
	Ia1.034	Br	Н	н	CH ₃
35	Ia1.035	C1	Н	Н	CH ₃
	Ia1.036	SO ₂ CH ₃	Н	Н	CH ₃
	Ia1.037	CH ₃	Н	Н	CH ₃
	Ia1.038	ОН	Н	Н	CH ₃
40	Ia1.039	OCH ₃	Н	Н	CH ₃
	Ia1.040	CF ₃	Н	Н	CH ₃
	Ia1.041	NO ₂	Н	Н	CH ₃
	Ia1.042	F	H	Н	CH ₃
4 -	Ia1.043	OCF ₃	н	Н	CH ₃
45	Ia1.044	C ₆ H ₅	н	Н	CH ₃
	Ia1.045	Br	CH ₃	CH ₃	CH ₃

	Nr.	R ¹	R ⁵	R ⁷	R ⁹
	Ia1.046	C1	CH ₃	CH ₃	CH ₃
5	Ia1.047	SO ₂ CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Ia1.048	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Ia1.049	OH	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Ia1.050	OCH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Ia1.051	CF ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃
10	Ia1.052	NO ₂	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Ia1.053	F	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Ia1.054	OCF ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Ia1.055	C ₆ H ₅	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Ia1.056	Br	Н	Cl	Н
15	Ia1.057	Cl	Н	Cl	Н
	Ia1.058	SO ₂ CH ₃	Н	C1	Н
	Ia1.059	CH ₃	H	C1	Н
	Ia1.060	ОН	Н	Cl	Н
20	Ia1.061	OCH ₃	Н	Cl	Н
	Ia1.062	CF ₃	Н	Cl	Н
	Ia1.063	NO ₂	Н	C1	Н
	Ia1.064	F	Н	Cl	H.
	Ia1.065	OCF ₃	Н	Cl	Н
25	Ia1.066	C ₆ H ₅	Н	C1	Н
	Ia1.067	Br	Cl	Н	Н
	Ia1.068	C1	Cl	Н	Н
	Ia1.069	SO ₂ CH ₃	Cl	Н	Н
30	Ia1.070	CH ₃	Cl	Н	Н
	Ia1.071	ОН	Cl	Н	н
	Ia1.072	OCH ₃	Cl	Н	Н
	Ia1.073	CF ₃	Cl	Н	Н
35	Ia1.074	NO ₂	Cl	Н	Н
	Ia1.075	F	Cl	Н	Н
	Ia1.076	OCF ₃	C1	Н	Н
	Ia1.077	C ₆ H ₅	Cl	Н	Н
40	Ia1.078	Br	Н	Н	Cl
[Ia1.079	C1	Н	Н	Cl
	Ia1.080	SO ₂ CH ₃	Н	Н	Cl
	Ia1.081	CH ₃	Н	Н	C1
45	Ia1.082	ОН	Н	Н	C1
ا د-	Ia1.083	OCH ₃	Н	Н	Cl
[Ia1.084	CF ₃	Н	Н	Cl

BNSDOCID: <WO___9812180A1___>

	Nr.	R1	R ⁵	R ⁷	R ⁹
	Ia1.085	NO ₂	Н	Н	Cl
	Ia1.086	F	Н	Н	Cl
5	Ia1.087	OCF ₃	Н	Н	Cl
	Ia1.088	C ₆ H ₅	Н	Н	Cl
	Ia1.089	Br	C1	Cl	Cl
	Ia1.009	Cl	C1	Cl	C1
	Ia1.091	SO ₂ CH ₃	Cl	Cl	Cl
10	Ia1.092	CH ₃	C1	Cl	Cl
	Ia1.093	OH	Cl	Cl	Cl
	Ia1.094	OCH ₃	C1	Cl	Cl
	Ia1.095	CF ₃	Cl	Cl	Cl
15	Ial.096	NO ₂	Cl	Cl	Cl
	Ia1.097	F	Cl	Cl	Cl
	Ia1.098	OCF ₃	Cl	Cl	Cl
	Ia1.099	C ₆ H ₅	Cl	Cl	Cl
20	Ial.100	Br	C ₆ H ₅	Н	Н
20	Ial.101	Cl	C ₆ H ₅	н	Н
,	Ia1.102	SO ₂ CH ₃	C ₆ H ₅	Н	Н
	Ia1.103	CH ₃	C ₆ H ₅	Н	Н
	Ia1.104	ОН	C ₆ H ₅	Н	Н
25	Ia1.105	OCH ₃	C ₆ H ₅	Н	Н
	Ia1.106	CF ₃	C ₆ H ₅	Н	Н
	Ia1.107	NO ₂	C ₆ H ₅	Н	Н
	Ia1.108	F	C ₆ H ₅	Н	Н
30	Ia1.109	OCF ₃	C ₆ H ₅	Н	Н
	Ia1.110	C ₆ H ₅	C ₆ H ₅	Н	Н
	Ia1.111	Br	CH ₃	ОН	Н
	Ia1.112	C1	CH ₃	OH	Н
35	Ia1.113	SO ₂ CH ₃	CH ₃	OH	Н
	Ia1.114	CH ₃	CH ₃	OH	Н
	Ia1.115	ОН	CH ₃	ОН	Н
	Ial.116	OCH ₃	CH ₃	ОН	Н
40	Ia1.117	CF ₃	CH ₃	ОН	Н
	Ial.118	NO ₂	CH ₃	ОН	Н
	Ia1.119	F	CH ₃	OH	Н
	Ia1.120	OCF ₃	CH ₃	ОН	Н
45	Ia1.121	C ₆ H ₅	CH ₃	ОН	Н
40	Ia1.122	Br	CF ₃	Н	Н
	Ia1.123	Cl	CF ₃	Н	Н

	Nr.	R ¹	R ⁵	R ⁷	R ⁹
	Ia1.124	SO ₂ CH ₃	CF ₃	Н	Н
5	Ia1.125	CH ₃	CF ₃	Н	Н
	Ia1.126	ОН	CF ₃	Н	Н
	Ia1.127	OCH ₃	CF ₃	Н	Н
	Ia1.128	CF ₃	CF ₃	Н	Н
	Ia1.129	NO ₂	CF ₃	Н	Н
	Ia1.130	F	CF ₃	Н	Н
10	Ia1.131	OCF ₃	CF ₃	Н	Н
	Ia1.132	C ₆ H ₅	CF ₃	Н	Н
	Ia1.133	Br	CH ₃	Н	ОН
	Ia1.134	C1	CH ₃	Н	ОН
15	Ia1.135	SO ₂ CH ₃	CH ₃	Н	ОН
	Ia1.136	CH ₃	CH ₃	Н	ОН
	Ia1.137	ОН	CH ₃	H	ОН
	Ia1.138	OCH ₃	CH ₃	Н	ОН
20	Ia1.139	CF ₃	CH ₃	Н	ОН
	Ia1.140	NO ₂	CH ₃	Н	ОН
	Ial.141	F	CH ₃	Н	ОН
	Ia1.142	OCF ₃	CH ₃	Н	ОН
25	Ia1.143	C ₆ H ₅	CH ₃	Н	OH
23	Ial.144	Br	Н	Н	OCH ₃
	Ia1.145	C1	Н	Н	OCH ₃
	Ia1.146	SO ₂ CH ₃	Н	Н	OCH ₃
	Ial.147	CH ₃	Н	Н	OCH ₃
30	Ia1.148	ОН	Н	Н	OCH ₃
	Ia1.149	OCH ₃	Н	Н	OCH ₃
	Ia1.150	CF ₃	Н	Н	OCH ₃
	Ia1.151	NO ₂	Н	Н	OCH ₃
35	Ial.152	F	Н	Н	OCH ₃
Ī	Ia1.153	Н	Н	Н	OCH ₃
[Ia1.154	OCF ₃	Н	Н	OCH ₃
	Ia1.155	C ₆ H ₅	Н	Н	OCH ₃
40	Ial.156	Br	C1	Cl	CH ₃
	Ia1.157	C1	Cl	C1	CH ₃
	Ia1.158	SO ₂ CH ₃	Cl	C1	CH ₃
Ī	Ia1.159	CH ₃	Cl	C1	CH ₃
45	Ia1.160	ОН	Cl.	Cl	CH ₃
ן כב	Ia1.161	OCH ₃	Cl	C1	CH ₃
}					

BNSDOCID: <WO__9812180A1_L>

وأنجع أتك ليدافأ بالروايين

	Nr.	R ¹	R ⁵	R ⁷	R ⁹
	Ia1.163	NO ₂	Cl	C1	CH ₃
5	Ia1.164	F	Cl	Cl	CH ₃
	Ial.165	OCF3	Cl	C1	CH ₃
	Ia1.166	C ₆ H ₅	C1	C1	CH ₃
	Ia1.167	Br	CF ₃	Н	Br
	Ia1.168	. Cl	CF ₃	Н	Br
10	Ia1.169	SO ₂ CH ₃	CF ₃	Н	Br
10	Ia1.170	CH ₃	CF ₃	Н	Br
	Ial.171	ОН	CF ₃	Н	Br
	Ia1.172	OCH ₃	CF ₃	H	Br
	Ia1.173	CF ₃	CF ₃	Н	Br
15	Ia1.174	NO ₂	CF ₃	Н	Br
	Ial.175	F	CF ₃	Н	Br
	Ial.176	Н	CF ₃	Н	Br
	Ia1.177	OCF ₃	CF ₃	Н	Br
20	Ial.178	C ₆ H ₅	CF ₃	Н	Br
	Ia1.179	Br	ОН	CN	Н
	Ia1.180	C1	ОН	CN	Н
	Ia1.181	SO ₂ CH ₃	OH	CN	Н
25	Ia1.182	CH ₃	ОН	CN	Н
	Ia1.183	ОН	ОН	CN	Н
	Ia1.184	OCH ₃	ОН	CN	Н
	Ia1.185	CF ₃	ОН	CN	Н
30	Ial.186	NO ₂	ОН	CN	Н
30	Ial.187	F	ОН	CN	Н
	Ial.188	OCF ₃	ОН	CN	Н
	Ial.189	C ₆ H ₅	OH	CN	Н
İ	Ia1.190	Br	H	CF ₃	Н
35	Ia1.191	C1	Н	CF ₃	H
	Ia1.192	SO ₂ CH ₃	Н	CF ₃	Н
	Ia1.193	CH ₃	Н	CF ₃	Н
ļ	Ia1.194	ОН	Н	CF ₃	Н
40	Ia1.195	OCH ₃	Н	CF ₃	Н
ļ	Ia1.196	CF ₃	!!	CF ₃	Н
	Ia1.197	NO ₂	H	CF ₃	Н
	Ia1.198	F	Н	CF ₃	Н
45	Ial.199	OCF ₃	Н	CF ₃	Н
	Ia1.200	C ₆ H ₅	Н	CF ₃	Н
Į	Ia1.201	Br	н	Н	NO ₂

	Nr.	R1	R ⁵	R ⁷	R ⁹
	Ia1.202	C1	Н	Н	NO ₂
	Ia1.203	SO ₂ CH ₃	Н	Н	NO ₂
5	Ia1.204	CH ₃	Н	Н	NO ₂
	Ia1.205	ОН	Н	Н	NO ₂
	Ia1.206	OCH ₃	Н	Н	NO ₂
	Ia1.207	CF ₃	Н	Н	NO ₂
10	Ia1.208	NO ₂	Н	Н	NO ₂
	Ia1.209	F	Н	Н	NO ₂
	Ial.210	OCF ₃	Н	Н	NO ₂
	Ia1.211	C ₆ H ₅	Н	Н	NO ₂

Desweiteren sind die folgenden Hetaroylderivate der Formel I außerordentlich bevorzugt:

die Verbindungen Ia2.001-Ia2.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ia1.001-Ia1.211 dadurch unterscheiden, daß R¹⁶ für Methyl steht:

$$R_3$$
C OH OR9 R7 R5

30

25

die Verbindungen Ia3.001–Ia3.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ia1.001–Ia1.211 dadurch unterscheiden, daß $\rm R^{16}$ und $\rm R^{17}$ jeweils für Methyl stehen:

die Verbindungen Ia4.001-Ia4.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ia1.001-Ia1.211 dadurch unterscheiden, daß $\rm R^{18}$ und $\rm R^{19}$ jeweils für Methyl stehen:

5
$$H_3C \longrightarrow OH \\ O R^9 \\ R^7$$
10
$$R^5$$

die Verbindungen Ia5.001-Ia5.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ia1.001-Ia1.211 dadurch unterscheiden, daß -CR¹⁶R¹⁷-Einheit durch C=O ersetzt ist:

20
$$R^9$$
 R^7 R^5

25

30

die Verbindungen Ia6.001-Ia6.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ia1.001-Ia1.211 dadurch unterscheiden, daß $\rm R^{18}$ und $\rm R^{19}$ für Methyl stehen und die -CR $^{16}\rm R^{17}$ -Einheit durch C=O ersetzt ist:

35
$$\begin{array}{c}
CH_3 \\
H_3C \\
0
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
0 \\
R^9 \\
R^7
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R^7 \\
R^5
\end{array}$$

die Verbindungen Ia7.001-Ia7.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ia1.001-Ia1.211 dadurch unterscheiden, daß R^{14} , R^{15} , R^{18} und R^{19} für Methyl stehen und die -CR¹⁶ R^{17} -Einheit durch C=O ersetzt ist:

5

$$H_3C$$
 OH
 H_3C
 OH
 OR^9
 H_3C
 OR^9
 R^7
 R^5

15

10

die Verbindungen Ia'1.001-Ia'.1.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ia1.001-Ia1.211 dadurch unterscheiden, daß es sich um das N-Oxid handelt ($Z = Z^{11}$):

20

25

die Verbindungen Ia'2.001-Ia'2.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ia1.001-Ia1.211 dadurch unterscheiden, daß R^{16} für Methyl steht und es sich um das N-Oxid handelt ($Z = Z^{11}$):

35

$$R_3$$
C OH R_5 R_5 R_7 R_5 R_7 R_7 R_7 R_7 R_7

die Verbindungen Ia'3.001-Ia'3.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ial.001-Ial.211 dadurch unterscheiden, daß R^{16} und R^{17} jeweils für Methyl stehen und es sich um das N-Oxid handelt (Z = Z^{11}):

5

$$H_3C$$
 OH
 OR^9
 R^7
 R^5
 R^1
 O

10

die Verbindungen Ia'4.001·Ia'4.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ia1.001·Ia1.211 dadurch unterscheiden, daß R^{18} und R^{19} jeweils für Methyl stehen und es sich um das N·Oxid handelt ($Z=Z^{11}$):

20

$$H_3C$$
 OH
 H_3C
 OR^9
 R^7
 R^5
 R^1
 O

25

die Verbindungen Ia'5.001-Ia'5.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ial.001-Ial.211 dadurch unterscheiden, daß die $-CR^{16}R^{17}$ -Einheit durch C=O ersetzt ist und daß es sich um das N-Oxid handelt (Z=Z¹¹):

35

30

40

die Verbindungen Ia'6.001-Ia'6.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ia1.001-Ia1.211 dadurch unterscheiden, daß R^{14} , R^{18} und R^{19} für Methyl stehen, die - $CR^{16}R^{17}$ -Einheit durch C=O ersetzt ist und daß es sich um das N-Oxid handelt $(Z=Z^{11})$:

15

5

die Verbindungen Ia'7.001-Ia'7.211, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ial.001-Ial.211 dadurch unterscheiden, daß R^{14} , R^{15} , R^{18} und R^{19} für Methyl stehen, die -CR $^{16}R^{17}$ -Einheit durch C=O ersetzt ist und daß es sich um das N-Oxid 20 handelt $(Z=Z^{11})$:

30

Ebenso sind die in der folgenden Tabelle 2 aufgeführten Ver-**35** bindungen Ib1 ($\stackrel{\triangle}{=}$ I mit R^{14} , R^{15} , R^{16} , R^{17} , R^{18} , R^{19} = H, wobei das "O-CO-Fragment" in Position e, \mathbb{R}^1 in Position d, \mathbb{R}^2 in Position a und Z1 über die Positionen b und c gebunden sind) außerordentlich bevorzugt.

$$\begin{array}{c|cccc}
R^2 & R^9 \\
OH & a & & & R^7 \\
\hline
O & O & R^1 & & & R^5
\end{array}$$
Ib1

Tabelle 2

	Nr.	R ¹	R ²	R ⁵	R ⁷	R ⁹
5	Ib1.01	CH ₃	н	Н	Н	Н
	Ib1.02	CH ₃	Н	н	Н	CH ₃
	Ib1.03	CH ₃	Н	Н	CH ₃	Н
	Ib1.04	CH ₃	Н	CH ₃	Н	Н
	Ib1.05	CH ₃	CH ₃	Н	Н	Н
10	Ib1.06	CH ₃	Н	Н	Н	Cl
	Ib1.07	CH ₃	Н	Н	C1	Н
	Ib1.08	CH ₃	Н	Cl	Н	Н
	Ib1.09	CH ₃	Cl	Н	Н	Н
15	Ib1.10	CH ₃	Н	Н	Н	CF3
	Ib1.11	CH ₃	Н	Н	CF ₃	Н
	Ib1.12	CH ₃	Н	CF ₃	Н	Н
	Ib1.13	Cl	Н	Н	Н	Н
20	Ib1.14	Cl	Н	Н	Н	CH ₃
	Ib1.15	Cl	Н	Н	CH ₃	Н
	Ib1.16	Cl	Н	CH ₃	Н	Н
	Ib1.17	C1	Н	Н	Н	Cl
25	Ib1.18	Cl	Н	Н	Cl	Н
22	Ib1.19	C1	Н	Cl	Н	Н
	Ib1.20	Cl	Н	C1	Cl	C1
	Ib1.21	CH ₃	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃

Desweiteren sind die folgenden Hetaroylderivate der Formel I außerordentlich bevorzugt:

die Verbindungen Ib2.01-Ib2.21, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.01-Ib1.21 dadurch unterscheiden, daß R^{16} für Methyl steht:

$$R^2$$
 R^9
 R^7
 R^5
 R^5

45

10

15

20

30

die Verbindungen Ib3.01-Ib3.21 die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.01-Ib1.21 dadurch unterscheiden, daß $\rm R^{16}$ und $\rm R^{17}$ jeweils für Methyl stehen:

$$H_3C$$
 OH
 R^2
 R^9
 R^7
 R^5
Ib3

die Verbindungen Ib4.01-Ib4.21, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.01-Ib1.21 dadurch unterscheiden, daß \mathbb{R}^{18} und \mathbb{R}^{19} jeweils für Methyl stehen:

$$R_{3}C$$
 OH
 R^{2}
 R^{9}
 R^{7}
 $R^{3}C$
 R^{5}
 R^{5}
 R^{5}

die Verbindungen Ib5.01-Ib5.21, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.01-Ib1.21 dadurch unterscheiden, daß die
 -CR¹⁶R¹⁷-Einheit durch C=0 ersetzt ist:

$$\begin{array}{c|cccc}
& R^2 & R^9 \\
& O & O & R^1
\end{array}$$
Ib5

- die Verbindungen Ib6.01-Ib6.21, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.01 -Ib1.21 dadurch unterscheiden, daß R^{14} , R^{18} und R^{19} für Methyl stehen und die -CR $^{16}R^{17}$ -Einheit durch C=0 ersetzt ist:

$$H_3C$$
 OH
 OH
 R^2
 R^9
 R^7
 R^5
 R^5

45

die Verbindungen Ib7.01-Ib7.21, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.01-Ib1.21 dadurch unterscheiden, daß R 14 . R 15 , R 18 und R 19 für Methyl stehen und die -CR 16 R 17 -Einheit durch C=O ersetzt ist:

5

$$H_3C$$
 CH_3 R^2 R^9 R^7 CH_3 CH_3 O O R^1 R^5

10

Daneben sind die in der folgenden Tabelle 3 aufgeführten Verbindungen Icl (\cap I mit R², R¹⁴, R¹⁵, R¹⁶, R¹⁷, R¹⁸, R¹⁹ = H, 15 wobei das "Q-CO-Fragment" in Position d, R¹ in Position a und Z¹ über die Positionen b und c gebunden sind) außerordentlich bevorzugt:

20

Tabelle 3

30	Nr.	R1	R ⁵	R ⁷	R ⁹
,	Ic1.01	Br	CH ₃	Н	Н
	Ic1.02	Cl	CH ₃	Н	Н
	Ic1.03	SO ₂ CH ₃	CH ₃	Н	Н
	Ic1.04	CH ₃	CH ₃	Н	Н
35	Ic1.05	ОН	CH ₃	Н	Н
	Ic1.06	OCH ₃	CH ₃	н	Н
	Ic1.07	CF ₃	CH ₃	H	Н
	Ic1.08	NO ₂	CH ₃	Н	Н
40	Ic1.09	F	CH ₃	Н	Н
	Ic1.10	OCF ₃	CH ₃	Н	Н.
	Ic1.11	C ₆ H ₅	CH ₃	Н	• Н
	Ic1.12	Br	CF ₃	Н	Н
45	Ic1.13	Cl	CF ₃	Н	Н
	Ic1.14	SO ₂ CH ₃	CF ₃	Н	Н
	Ic1.15	CH ₃	CF ₃	н	Н

	Nr.	R ¹	R ⁵	R ⁷	R ⁹
			1	1	1
	Ic1.16	ОН	CF ₃	Н	Н
	Ic1.17	OCH ₃	CF ₃	н	Н
5	Ic1.18	.CF3	CF ₃	Н	Н
J	Ic1.19	NO ₂	CF ₃	Н	Н
	Ic1.20	F	CF ₃	Н	Н
	Ic1.21	OCF ₃	CF ₃	Н	Н
10	Ic1.22	C ₆ H ₅	CF ₃	Н	Н
10	Ic1.23	Br	Н	H	Н
	Ic1.24	Cl	Н	Н	Н
	Ic1.25	SO ₂ CH ₃	Н	Н	Н
	Ic1.26	CH ₃	Н	Н	Н
15	Ic1.27	ОН	H	Н	Н
	Ic1.28	OCH ₃	H	Н	Н
	Ic1.29	CF ₃	Н	Н	H
	Ic1.30	NO ₂	Н	Н	Н
20	Ic1.31	F	Н	Н	Н
	Ic1.32	OCF ₃	Н	Н	Н
	Ic1.33	C ₆ H ₅	Н	Н	Н
	Ic1.34	Br	Cl	Н	Н
25	Ic1.35	Cl	Cl	Н	Н
	Ic1.36	SO₂CH ₃	C1	Н	Н
	Ic1.37	CH ₃	Cl	Н	Н
	Ic1.38	ОН	Cl	Н	Н
30	Ic1.39	OCH ₃	Cl	Н	Н
	Ic1.40	CF ₃	Cl	Н	Н
	Ic1.41	NO ₂	Cl	Н	Н
[Ic1.42	F	Cl	Н	Н
[Ic1.43	OCF ₃	Cl	Н	Н
35 [Ic1.44	C ₆ H ₅	C1	Н	Н

Desweiteren sind die folgenden Hetaroylderivate der Formel I außerordentlich bevorzugt:

die Verbindungen Ic2.01-Ic2.44, die sich von den Verbindungen
 Ic1.01-Ic1.44 dadurch unterscheiden, daß R¹⁶ für Methyl steht:

15 die Verbindungen Ic3.01-Ic3.44, die sich von den Verbindungen Ic1.01-Ic1.44 dadurch unterscheiden, daß \mathbb{R}^{16} und \mathbb{R}^{17} jeweils für Methyl stehen:

die Verbindungen Ic4.01-Ic4.44, die sich von den Verbindungen Ic1.01-Ic1.44 dadurch unterscheiden, daß R^{18} und R^{19} jeweils für Methyl stehen:

die Verbindungen Ic5.01-Ic5.44, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ic1.01-Ic1.44 dadurch unterscheiden, daß die -CR 16 R 17 -Einheit durch C=O ersetzt ist:

15 - die Verbindungen Ic6.01-Ic6.44, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ic1.01-Ic1.44 dadurch unterscheiden, daß R^{14} , R^{19} und R^{19} für Methyl stehen und die -CR 16 R 17 -Einheit durch C=O ersetzt ist:

30 - die Verbindungen Ic7.01-Ic7.44, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ic1.01-Ic1.44 dadurch unterschieden, daß R^{14} , R^{15} , R^{18} und R^{19} für Methyl stehen und die -CR 16 R 17 -Einheit durch C=O ersetzt ist:

HO R^1 R^7 R^7 R^7 R^7 R^5 H_3C H_3C H_3C CH_3

Daneben sind die in der folgenden Tabelle 4 aufgeführten Verbindungen Idl (\bigcirc I mit R 2 , R 14 , R 15 , R 16 , R 17 , R 18 , R 19 = H, wobei das "Q-CO-Fragment" in Position a, R 1 in Position d und Z 2 über die Positionen b und c gebunden sind) außerordentlich bevorzugt:

OH
$$O R^{9}$$

$$A R^{1} R^{3}$$
Id1

15 Tabelle 4

	Nr.	Rl	R ³	R ⁷	R ⁹
	Id1.01	Br	Н	Н	Н
	Id1.02	Cl	Н	Н	Н
20	Id1.03	SO ₂ CH ₃	Н	Н	н
	Id1.04	CH ₃	Н	Н	Н
	Id1.05	ОН	Н	н	Н
	Id1.06	OCH ₃	Н	н	Н
25	Id1.07	CF ₃	Н	Н	Н
	Id1.08	NO ₂	Н	Н	Н
	Id1.09	F	Н	н	Н
	Id1.10	OCF ₃	Н	Н	H
2.0	Id1.11	Br	CH ₃	н	Н
30	Id1.12	Cl	CH ₃	Н	Н
	Id1.13	SO ₂ CH ₃	CH ₃	Н	Н
	Id1.14	CH ₃	CH ₃	Н	Н
	Id1.15	ОН	CH ₃	Н	Н
35	Id1.16	OCH ₃	CH ₃	Н	Н
	Id1.17	CF ₃	CH ₃	Н	Н
	Id1.18	NO ₂	CH ₃	Н	Н
	Id1.19	F	CH ₃	Н	Н
40	Id1.20	Н	CH ₃	Н	Н
	Id1.21	OCF ₃	CH ₃	Н	Н
	Id1.22	Br	CH ₃	CH ₃	Н
	Id1.23	C1	CH ₃	CH ₃	Н
45	Id1.24	SO ₂ CH ₃	CH ₃	CH ₃	Н
	Id1.25	CH ₃	CH ₃	CH ₃	Н
	Id1.26	ОН	CH ₃	CH ₃	Н

	Nr.	R1	R ³	R ⁷	R ⁹
	Id1.27	OCH ₃	CH ₃	CH ₃	Н
	Id1.28	CF ₃	CH ₃	CH ₃	Н
5	Id1.29	NO ₂	CH ₃	CH ₃	Н
	Id1.30	F	CH ₃	CH ₃	Н
	Id1.31	OCF ₃	CH ₃	CH ₃	Н
	Id1.32	Br	Cl	Cl	Cl
	Id1.33	C1	C1	Cl	C1
10	Id1.34	SO ₂ CH ₃	Cl	C1	C1
	Id1.35	CH ₃	C1	C1	Cl
	Id1.36	ОН	Cl	C1	Cl
	Id1.37	OCH ₃	Cl	Cl	C1
15	Id1.38	CF ₃	C1	Cl	Cl
	Id1.39	NO ₂	C1	Cl	C1
	Id1.40	F	C1	Cl	C1
	Id1.41	OCF ₃	C1	C1	C1
20	Id1.42	Br	OCH ₃	Cl	Н
	Id1.43	C1	OCH ₃	C1	Н
	Id1.44	SO ₂ CH ₃	OCH ₃	C1	Н
	Id1.45	CH ₃	OCH ₃	Cl	Н
25	Id1.46	ОН	OCH ₃	C1	н
23	Id1.47	OCH ₃	OCH ₃	C1	Н
	Id1.48	CF ₃	OCH ₃	C1	Н
	Id1.49	NO ₂	OCH ₃	C1	Н
	Id1.50	F	OCH ₃	C1	Н
30	Id1.51	OCF ₃	OCH ₃	C1	Н
	Id1.52	Br	Н	OCH ₃	Н
	Id1.53	C1	Н	OCH ₃	Н
	Id1.54	SO ₂ CH ₃	Н	OCH ₃	Н
35	Id1.55	CH ₃	Н	OCH ₃	Н
	Id1.56	ОН	Н	OCH ₃	н
	Id1.57	OCH ₃	H	OCH ₃	Н
	Id1.58	CF ₃	Н	OCH ₃	Н
40	Id1.59	NO ₂	Н	OCH ₃	Н
[Id1.60	F	Н	OCH ₃	Н
	Id1.61	OCF ₃	Н	OCH ₃	Н
	Id1.62	Br	CH ₃	CH ₃	CH ₃
45	Id1.63	C1	CH ₃	CH ₃	CH ₃
٦.	Id1.64	SO ₂ CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃
Γ	Id1.65	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃

7	_
	O.

	Nr.	R [‡]	R ³	R ⁷	R ⁹
	Id1.66	ОН	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Id1.67	OCH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃
5	Id1.68	CF ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Id1.69	NO ₂	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Id1.70	F	CH ₃	CH ₃	CH ₃
	Id1.71	OCF ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃
10	Id1.72	Br	C1	Н	Н
10	Id1.73	C1	Cl	Н	Н
	Id1.74	SO ₂ CH ₃	Cl	Н	Н
	Id1.75	CH ₃	Cl	Н	Н
	Id1.76	ОН	C1	Н	Н
15	Id1.77	OCH ₃	C1	Н	Н
	Id1.78	CF ₃	C1	Н	Н
	Id1.79	NO ₂	Cl	Н	Н
	Id1.80	F	C1	н	Н
20	Id1.81	OCF ₃	Cl	н	Н
	Id1.82	Br	C1	Cl	Н
	Id1.83	C1	Cl	C1	Н
	Id1.84	SO ₂ CH ₃	C1	C1	Н
25	Id1.85	CH ₃	C1	C1	Н
	Id1.86	OH	Cl	C1	Н
	Id1.87	OCH ₃	C1	C1	Н
	Id1.88	CF ₃	Cl	C1	Н
	Id1.89	NO ₂	Cl	C1	Н
30	Id1.90	F	C1	C1	Н
	Id1.91	OCF ₃	Cl	Cl	Н

Desweiteren sind die folgenden Hetaroylderivate der Formel I 35 außerordentlich bevorzugt:

die Verbindungen Id2.01-Id2.91, die sich von den Verbindungen Id1.01-Id1.91 dadurch unterscheiden, daß R^{16} für Methyl steht:

$$R^{3}$$
COH
$$0$$

$$R^{9}$$

$$R^{7}$$

$$R^{1}$$

$$R^{3}$$

die Verbindungen Id.3.01-Id3.91, die sich von den Verbindungen Id1.01-Id1.91 dadurch unterscheiden, daß R^{16} und R^{17} für Methyl stehen:

$$H_3C$$
 OH
 OR^9
 R^7
 R^7
 R^7
 R^7

die Verbindungen Id4.01-Id4.91, die sich von den Verbindungen
 15 Id1.01-Id1.91 dadurch unterscheiden, daß R¹⁸ und R¹⁹ jeweils für Methyl stehen:

10

$$H_3C$$
 O
 R^9
 R^7
 R^7
 R^1
 R^3

25

die Verbindungen Id5.01·Id5.91, die sich von den entsprechenden Verbindungen Id1.01·Id1.91 dadurch unterschieden, daß die -CR 16 R 17 ·Einheit durch C=O ersetzt ist:

30

35

40

die Verbindungen Id6.01-Id6.91, die sich von den entsprechenden Verbindungen Id1.01-Id1.91 dadurch unterscheiden, daß R^{14} , R^{18} und R^{19} für Methyl stehen und die -CR 16 R 17 -Einheit durch C=O ersetzt ist:

5

$$\begin{array}{c|c}
CH_3 \\
O \\
H_3C \\
O \\
R^1 \\
R^3
\end{array}$$

$$Id6$$

10

die Verbindungen Id7.01-Id7.91, die sich von den entsprechenden Verbindungen Id1.01-Id1.91 dadurch unterscheiden, daß R^{14} , R^{15} , R^{18} und R^{19} für Methyl stehen und die -CR¹⁶R¹⁷-Einheit durch C=O ersetzt ist:

20

$$\begin{array}{c|c}
 & H_3C & CH_3 \\
 & OH \\
 & H_3C & OH \\
 & H_3C & OH \\
 & R^1 & R^3
\end{array}$$
Id7

25

Die Hetaroylderivate der Formel I sind auf verschiedene Art und 30 Weise erhältlich, beispielsweise nach folgendem Verfahren:

Umsetzung von Cyclohexandionen der Formel II mit einer aktivierten Carbonsäure IIIa oder einer Carbonsäure IIIb, die vorzugsweise in situ aktiviert wird, zu dem Acylierungsprodukt und anschließende Umlagerung.

40

L steht für eine nucleophil verdrängbare Abgangsgruppe, wie Halogen z.B. Brom, Chlor, Heterocyclyl, z.B. Imidazolyl, Pyridyl, 30 Carboxylat, z.B. Acetat, Trifluoracetat etc.

Die aktivierte Hetaroylcarbonsäure kann direkt eingesetzt werden, wie im Fall der Hetaroylhalogenide oder in situ erzeugt werden, z.B. mit Dicyclohexylcarbodiimid, Triphenylphosphin/Azodicarbon-35 säureester, 2 Pyridindisulfit/Triphenylphosphin, Carbonyldiimidazol etc.

Gegebenenfalls kann es von Vorteil sein, die Acylierungsreaktion in Gegenwart einer Base auszuführen. Die Reaktanden und die 40 Hilfsbase werden dabei zweckmäßigerweise in äquimolaren Mengen eingesetzt. Ein geringer Überschuß der Hilfsbase z.B. 1,2 bis 1,5 Moläquivalente, bezogen auf II, kann unter Umständen vorteilhaft sein.

45 Als Hilfsbasen eignen sich tertiäre Alkylamine, Pyridin oder Alkalimetallcarbonate. Als Lösungsmittel können z.B. chlorierte Kohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, 1,2-Dichlorethan, aroma-

tische Kohlenwasserstoffe, wie Toluol, Xylol, Chlorbenzol, Ether, wie Diethylether, Methyl-tert.-butylether, Tetrahydrofuran, Dioxan, polare aprotische Lösungsmittel, wie Acetonitril, Dimethylformamid, Dimethylsulfoxid oder Ester wie Essigsäure-5 ethylester oder Gemische hiervon verwendet werden.

Werden Carbonsäurehalogenide als aktivierte Carbonsäurekomponente eingesetzt, so kann es zweckmäßig sein, bei Zugabe dieses Reaktionspartners die Reaktionsmischung auf 0-10°C abzukühlen. Anschließend rührt man bei 20 · 100°C, vorzugsweise bei 25 · 50°C, bis die Umsetzung vollständig ist. Die Aufarbeitung erfolgt in üblicher Weise, z.B. wird das Reaktionsgemisch auf Wasser gegossen, das Wertprodukt extrahiert. Als Lösungsmittel eignen sich hierfür besonders Methylenchlorid, Diethylether und Essigsäureethylester.

15 Nach Trocknen der organischen Phase und Entfernen des Lösungsmittels kann der rohe Enolester ohne weitere Reinigung zur Umlagerung eingesetzt werden.

Die Umlagerung der Enolester zu den Verbindungen der Formel I er20 folgt zweckmäßigerweise bei Temperaturen von 20 bis 40°C in einem Lösungsmittel und in Gegenwart einer Hilfsbase sowie mit Hilfe einer Cyanoverbindung als Katalysator.

Als Lösungsmittel können z.B. Acetonitril, Methylenchlorid, 25 1,2-Dichlorethan, Essigsäureethylester, Toluol oder Gemische niervon verwendet werden. Bevorzugtes Lösungsmittel ist Acetonitril.

Geeignete Hilfsbasen sind tertiäre Amine wie Triethylamin,
30 Pyridin oder Alkalicarbonate, wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, die vorzugsweise in äquimolarer Menge oder bis zu einem
vierfachen Überschuß, bezogen auf den Enolester, eingesetzt
werden. Bevorzugt wird Triethylamin verwendet, vorzugsweise in
doppelt äquimolaren Verhältnis in Bezug auf den Enolester.

Als "Umlagerungskatalysator" kommen anorganische Cyanide, wie Natriumcyanid, Kaliumcyanid und organische Cyanoverbindungen, wie Acetoncyanhydrin, Trimethylsilylcyanid in Betracht. Sie werden in einer Menge von 1 bis 50 Molprozent, bezogen auf den Enolester, eingesetzt Vorzugsweise werden Acetoncyanhydrin oder Trimethyl-

40 eingesetzt. Vorzugsweise werden Acetoncyanhydrin oder Trimethylsilylcyanid, z.B. in einer Menge von 5 bis 15, vorzugsweise 10 Molprozent, bezogen auf den Enolester, eingesetzt.

Die Aufarbeitung kann in an sich bekannter Weise erfolgen. Das 45 Reaktionsgemisch wird z.B. mit verdünnter Mineralsäure, wie z.B. 5%ige Salzsäure oder Schwefelsäure, angesäuert, mit einem organischen Lösungsmittel, z.B. Methylenchlorid, Essigsäureethylester

extrahiert. Der organische Extrakt kann mit 5-10%iger Alkalicarbonatlösung, z.B. Natriumcarbonat-, Kaliumcarbonatlösung extrahiert werden. Die wäßrige Phase wird angesäuert und der sich
bildende Niederschlag abgesaugt und/oder mit Methylenchlorid oder
5 Essigsäureethylester extrahiert, getrocknet und eingeengt.
(Beispiele für die Darstellung von Enolestern von Cyclohexan-1,3-dionen und für die cyanidkatalysierte Umlagerung der
Enolester sind z.B. in EP-A 186 118, US 4 780 127 genannt).

- 10 Die als Ausgangsmaterialien verwendeten Cyclohexan-1,3-dione der Formel II sind bekannt oder können nach an sich bekannten Verfahren hergestellt werden (z.B. EP-A 71 707, EP-A 142 741, EP-A 243 313, US 4 249 937; WO 92/13821).
- 15 Die Carbonsäurehalogenide der Formel IIIa (mit L = Br, Cl) können auf an sich bekannte Art und Weise durch Umsetzung der Carbonsäuren der Formel IIIb mit Halogenierungsreagentien wie Thionylchlorid, Thionylbromid, Phosgen, Diphosgen, Triphosgen, Oxalylchlorid, Oxalylbromid hergestellt werden.

Die Carbonsäuren der Formel IIIb sind an sich bekannt oder können auf an sich bekannte Art und Weise dargestellt werden (The Chemistry of Heterocyclic Compounds, Vol. 32, "Quinolines, Part I, II and III", Editor E. Taylor, Verlag Wiley & Sons;

- 25 The Chemistry of Heterocyclic Compounds, Vol. 38, "Isoquinolines, Part I and II", Editor A. Weissemberger and E. Taylor, Verlag Wiley & Sons; T. Eicher, S. Hauptmann, "Chemie der Heterocyclen", Thieme Verlag 1994)
- 30 Beispielsweise können ggf. substituierte Aminobenzoesäuren durch Umsetzung mit Glycerin, ggf. substituierten Glycerinderivaten oder $\alpha.\beta$ -ungesättigten Carbonylverbindungen nach Skraup zu den entsprechenden Chinolincarbonsäuren umgesetzt werden (vgl. EP-A 294 685, DE-A 33 26 225) (Schema 1)

но

HO R^1 R^2 NH_2 R^2 R^2 R^2 R^2 R^2

(Schema 1)

45

40

Ebenso ist es möglich, ggf. substituierte Aniline mit Glycerin, ggf. substituierten Glycerinderivaten oder α,β·ungesättigten Carbonylverbindungen umzusetzen. Nach Halogenierung und Austausch der Halogenfunktion durch Cyanid (z.B. mittels Kupfer(I)cyanid) wird das Nitril zur entsprechenden Chinolincarbonsäure verseift (vgl. Khim. Greterotsikl. Soedin 1980, 3, 366 (≘ CA 93, 71504)). (Schema 2)

10
$$R^{1} \stackrel{R^{2}}{R^{2}} \stackrel{NH_{2}}{N} \stackrel{R^{7}}{R^{5}}$$

$$R^{1} \stackrel{R^{9}}{R^{2}} \stackrel{R^{7}}{N} \stackrel{R^{7}}{R^{5}}$$

$$R^{1} \stackrel{R^{9}}{R^{2}} \stackrel{R^{7}}{N} \stackrel{R^{7}}{R^{5}}$$

$$R^{1} \stackrel{R^{2}}{R^{2}} \stackrel{R^{7}}{R^{5}} \stackrel{R^{7}}{R^{5}}$$

$$R^{1} \stackrel{R^{2}}{R^{2}} \stackrel{R^{7}}{R^{5}} \stackrel{R^{7}}{R^{5}}$$

$$R^{1} \stackrel{R^{2}}{R^{2}} \stackrel{R^{7}}{R^{5}} \stackrel{R^{7}}{R^{5}} \stackrel{R^{7}}{R^{5}}$$

$$R^{1} \stackrel{R^{2}}{R^{2}} \stackrel{R^{7}}{R^{5}} \stackrel{R^{7$$

Nicht literaturbekannte Aniline können durch Reduktion aus den entsprechenden Nitrobenzolen erhalten werden. Hierfür eignen sich 2.B. katalytische Hydrierung wie an Raneynickel, Pt/C, Pd/C, Rh/C oder auch Reduktion mit Eisenpulver, Zinkpulver etc. in einem Gemisch aus org. Säure, z.B. Essigsäure, Propionsäure und protischen Lösungsmittel wie Methanol, Ethanol oder Wasser.

Die Nitrobenzole können durch Nitrierung, Substituionsreaktionen etc. aufgebaut werden. Schema 3 stellt exemplarisch eine Synthese-Seguenz dar.

5
$$CO_2H$$
 CO_2H CO_2H Red .

10 CO_2H CO_2H Red .

10 CO_2H CO_2H Red .

10 CO_2H Red .

15 CO_2H Red .

16 CO_2H Red .

17 CO_2H Red .

18 CO_2H Red .

19 CO_2H Red .

10 CO_2H Red .

10 CO_2H Red .

11 CO_2H Red .

12 CO_2H Red .

13 CO_2H Red .

Schema 3

20 Isochinolincarbonsäuren können z.B. aus halogenierten Isochinolinen, anschließendem Halogen/Cyanid-Austausch (Chem. Ber. 1919, 52, 1749) und nachfolgender Verseifung aufgebaut werden. (Schema 4)

Ebenso ist es möglich aus nitrierten Isochinolinen die entspre-35 chenden Aminoisochinoline mittels Reduktion (wie oben genannt) darzustellen. Anschließende Diazotierung, Sandmeyer-Reaktion mit Cyanid und Verseifung führen zu Isochinolincarbonsäuren (Schema 5).

فينفيض المطور المؤدين والدرازة فالواران

40

5
$$R^9$$
 R^7
 R^9
 R^7
 $Red.$
 R^9
 R^7
 R^7
 R^9
 R^7
 R^7
 R^9
 R^9
 R^7
 R^9
 R^9
 R^7
 R^9
 15 Halogenierte bzw. nitrierte Isochinoline können gemäß EP-A 633 262 dargestellt werden. Weiterhin ist es möglich, nalogenierte Isochinoline ausgehend von ggf. substituierten Benzaldehyden, mittels Umsetzung mit Aminoacetaldehydacetal 20 und anschließender Halogenierung (Helv. Chim. Acta 1985, 68, 1828) zu erhalten (Schema 6).

25
$$R^{1} \xrightarrow{R^{2}} CHO$$

$$R^{1} \xrightarrow{R^{2}} R^{3}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{3}} R^{7} \xrightarrow{Hal_{2}} R^{2} \xrightarrow{R^{3}} R^{3}$$

$$Hal = Br$$

Schema 6

30

Die N.Oxide der Chinolin- bzw. Isochinolincarbonsäuren können durch Oxidation mit Wasserstoffperoxid aus den entsprechenden Chinolin- bzw. Isochinolincarbonsäuren erhalten werden. Es kann von Vorteil sein, die entsprechenden Säuren zuerst in den 35 C1-C6-Alkyl-Ester überzuführen, die Oxidation mit Wasserstoffperoxid durchzuführen und anschließend den Ester zu verseifen.

2,3-Dihydrochinolin-Derivate können u.a. durch Cyclisierung von γ-funktionalisierten, N-Alkylanilinen ggf. mit Hilfe von Lewis-40 oder Protonensäuren, erhalten werden (Heterocycles 1986, 24, 2109; J. Am. Chem. Soc. 1949, 71, 1901).

Tetrahydroisochinolin Derivate können aus Isochinolinen mittels Reduktion mit Wasserstoff, ggf. unter Metallkatalyse, z.B. an Pt 45 in Essigsäure, erhalten werden. Es ist aber auch möglich, Isochinoline mit Dimethylsulfat umzusetzen und diese durch Reduktion

mit Natriumboranat in Tetrahydroisochinolin-Derivate überzuführen.

Herstellbeispiele

5

2-(8-Bromchinolin-5-yl)-carbonyl-1,3-cyclohexandion (Verbindung 5.02)

Stufe 1: 8 · Brom · 5 · chinolincarbonsäurechlorid

2,3 g 8-Brom-5-chinolincarbonsäure wurden zusammen mit 40 ml Toluol, 1 Tropfen Dimethylformamid und 1,2 g Thionylchlorid 1 Stunde auf Rückflußtemperatur erwärmt. Danach wurde das Lösungsmittel abdestilliert und das erhaltene Säurechlorid direkt weiter umgesetzt.

15

Stufe 2: 0.9 g 1,3-Cyclohexandion, 10 ml Methylenchlorid und 0,9 g
Triethylamin wurden vorgelegt und bei 0-10°C 2,1 g Säurechlorid aus Stufe 1 in 30 ml Methylenchlorid zugetropft.
Es wurde 1 Stunde bei Raumtemperatur nachgerührt. Die
Reaktionslösung wurde dann mit Wasser verdünnt, mit Salzsäure sauer gestellt und mit Methylenchlorid extrahiert.
Die organische Phase wurde getrocknet und eingeengt. Das
o-acylierte Zwischenprodukt wurde chromatographisch an
Kieselgel gereinigt.

25 Ausbeute: 1,2 g

(Schmelzpunkt: 118°C)

Stufe 3: 1,1 g des O-acylierten Zwischenproduktes aus Stufe 2 wurden in 30 ml Acetonitril gelöst und dann mit 1,1 g Triethylamin und 0,2 g Acetoncyanhydrin versetzt. Man rührte 1 Stunde. Danach wurde die Reaktionslösung auf 2 N Salzsäure gegossen und mit Essigsäureethylester extrahiert. Man behandelte die organische Phase anschließend mit Natriumcarbonat-Lösung, stellt die wäßrige alkalische Phase sauer und extrahiert wieder mit Essigsäureethylester. Die organische Phase wurde getrocknet, eingeengt und durch Chromatographie an Kieselgel gereinigt. Ausbeute: 0,13 g (Schmelzpunkt: 180°C)

40

2-(5-Nitrochinolin-8-yl)-carbonyl-cyclohexan-1,3-dion (Verbindung 8.01)

1,0 g 5-Nitro-8-chinolincarbonsäure wurden mit 0,5 g 1,3-Cyclo-45 hexandion und 1,0 g Dicyclohexylcarbodiimid etwa 12 Stunden in 15 ml Acetonitril bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend gab man 0,7 g Triethylamin und 0,2 ml Acetoncyanhydrin zu. Nach 4 Stunden gab man die Reaktionslösung auf wäßrige Natriumcarbonat-Lösung, extrahierte mit Essisäureethylester, stellte die wäßrige Phase mit Salzsäure sauer und extrahierte mit Essigsäureethylester. Man trocknete die organische Phase, destillierte das 5 Lösungsmittel ab und chromatographierte an Kieselgel.

Ausbeute: 0,14 g

(1H-NMR (CDCl₃, δ in ppm): 2,10 (2H); 2,36 (2H); 2,85 (2H); 7,62 (2H); 8,43 (1H); 8,93 (1H); 9,06 (1H); 16,39 (1H))

- 10 In den folgenden Tabellen 5-16 sind neben den vorstehend beschriebenen Hetaroylderivaten der Formel I noch weitere aufgeführt, die in analoger Weise hergestellt wurden oder herstellbar sind:
- 15 Tabelle 5

$$R^{17} \xrightarrow{R^{18}} OH$$

$$R^{18} \xrightarrow{O} R^{9}$$

$$R^{19} \xrightarrow{R^{19}} R^{7}$$

$$R^{19} \xrightarrow{R^{19}} R^{7}$$

$$R^{19} \xrightarrow{R^{19}} R^{19}$$

$$R^{19} \xrightarrow{R^{19}} R^{19}$$

$$R^{19} \xrightarrow{R^{19}} R^{19}$$

25		· · · ·		1 - 3	-0	-11	1 - 17	- 10	1 - 10	1
	Nr.	R ¹	R5	R ⁷	R ⁹	R16	R17	R18	R ¹⁹	physikalische Daten Fp [°C]; ¹H-NMR [ppm]
30	5.01	Br	Н	н	H	CH ₃	CH ₃	Н	Н	1.17 (6H); 2.53 (4H); 7.29 (1H); 7.48 (1H); 8.06 (1H); 8.19 (1H); 9.07 (1H);
-	5.02	Br	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	180
	5.03	CH ₃	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	152
	5.04	OCH ₃	Н	Н	Н	CH ₃	Н	Н	Н	134
	5.05	Cl	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	Н	Н	112
35	5.06	Cl	Н	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	110
	5.07	SO ₂ CH ₃	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	190-195
	5.08	SO ₂ CH ₃	н	Н	Н	CH ₃	Н	Н	Н	117
	5.09	SO ₂ CH ₃	н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	Н	Н	84
40	5.10	SO ₂ CH ₃	н	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	95-98
40	5.11	Cl	н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	175 - 179
	5.12	Cl	н	Н	н	CH ₃	н	Н	Н	1,16 (3H); 2,18 (1H); 2,37 (1H); 2,56 (2H); 2,91 (1H); 7,38 (1H);
45										7,49 (1H); 7,86 (1H); 8,20 (1H); 9,06 (1H); 16,70 (1H);

47

		_								
	Nr.	R1	R ⁵	R ⁷	R ⁹	R16	R ¹⁷	K18	R19	physikalische Daten Fp [°C]; ¹ H-NMR (ppm)
5	5.13	CH ₃	Н	н	н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	1,13 (6H); 1,92 (2H); 2,49 (2H); 2,86 (3H); 7,38 (2H); 7,59 (1H); 8,21 (1H); 8,94 (1H); 17,18 (1H);
10	5.14	CH ₃	н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	Н	Н	1,11 (6H); 2,47 (4H); 2,81 (3H); 7,42 (2H); 7,55 (1H); 8,32 (1H); 8,93 (1H);
10	5.15	OCH ₃	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	Н	Н	172
	5.16	OCH ₃	Н	Н	Н	Н	Н	CH3	CH ₃	67
	5.17	OCH ₃	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	148
	5.18	Br	Н	Н	Н	CH3	Н	Н	Н	106
15	5.19	Br	Н	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	115
	5.20	Cl	CH ₃	Н	Н	Н	Н	Н	Н	199-200
	5.21	C1	CH ₃	н	Н	CH ₃	H	Н	Н	189 - 191
	5.22	C1	CH ₃	Н	Н	CH ₃	CH ₃	H	Н	153
	5.23	Cl	CH ₃	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	144 - 146
20	5.24	Cl	Н	CH ₃	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	124 - 128
	5.25	Cl	Н	CH ₃	Н	CH ₃	CH ₃	Н	Н	139-141
	5.26	Cl	Н	CH ₃	Н	Н	Н	Н	Н	161-162
	5.27	F	H	Н	Н	Н	Н	Н	Н	129 - 132
25	5.28	F	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	н	Н	100
	5.29	C1	Н	CH ₃	Н	CH ₃	Н	н	Н	62 - 63
	5.30	Cl	CH ₃	CH ₃	Н	н	Н	Н	Н	173
	5.31	C1	CH ₃	CH ₃	Н	CH ₃	CH ₃	Н	н	181
	5.32	C1	H	C1	Н	H	н	Н	Н	
30	5.33	C1	Н	Cl	н	CH ₃	CH ₃	Н	Н	

40

Tabelle 6

5

$$R^{16}$$
 R^{16}
 R^{17}
 R^{18}
 R^{19}
 R^{19}
 R^{11}
 R^{19}
 R^{11}
 R

10	Nr.	R1	R ⁵	R ⁷	R ⁹	R16	R ¹⁷	R18	R ¹⁹	physikalische Daten Fp [°C]; ¹ H-NMR [ppm]
	6.01	NO ₂	Н	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	
15	6.02	NO ₂	н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	Н	Н	1,25 (s,6H); 2,55 (s,2H); 3,05 (s,2H); 7,55 (q,1H); 8,05 (d,1H); 8,45 (d,1H); 8,75 (d,1H); 9,10 (d,1H)
	6.03	1102	Н	Н	н	Н	Н	Н	Н	
	6.04	C1	Н	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	
	6.05	Cl	н	н	Н	CH ₃	CH ₃	Н	Н	204
2.0	6.06	Cl	Н	Н	Н	н	Н	Н	Н	2.08 (2H); 2.45 (2H); 2.81 (2H); 7.58 (2H); 8.10 (1H); 8.65 (1H); 9.00 (1H); 17.05 (1H)

Tabelle 7

25

$$R^{17}$$
 R^{18}
 R^{19}
35	Nr.	Rl	R ⁵	R ⁷	R ⁹	R16	R17	R18	R19	physikalische Daten Fp [°C]
,,,	7.01	CH ₃	Н	н	Н	Н	Н	Н	Н	110
	7.02	CH ₃	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	Н	Н	130-133
	7.03	CH ₃	Н	Н	Н	CH ₃	Н	Н	Н	106
4.0	7.04	CH ₃	Н	Н	Н	H	Н	CH ₃	CH3	110

40

Tabelle 8

5

OH

N

R¹

R⁷

R⁷

R⁷

IC (mit R², R¹⁴, R¹⁵ = H)

R¹⁶

R¹⁷

R¹⁸

R¹⁹

	Nr	R ¹	R5	R ⁷	R ⁹	R16	R ¹⁷	R18	R19	physikalische Daten Fp [°C]; ¹ H-NMR (ppm)
15	8.01	NO ₂	Н	Н	н	Н	н	н	Н	2,10 (2H); 2,36 (2H); 2,85 (2H); 7,62 (2H); 8,43 (1H); 8,93 (1H); 9,06 (1H); 16,39 (1H);
	8.02	NO ₂	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	Н	Н	188
	8.03	SO ₂ CH ₃	Н	Н	H	CH ₃	CH ₃	Н	Н	137-138

20

Tabelle 9

25
$$R^{17}$$
 R^{18}
 R^{19}
,	Nr.	R ¹	R ³	R ⁷	R ⁹	R16	R ¹⁷	R18	K13	physikalische Daten Fp [°C]; ¹ H-NMR (ppm)
35	9.01	NO ₂	Н	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	
33	9.02	Cl	Н	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	
	9.03	NO ₂	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	
	9.04	Cl	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	

40

Tabelle 10

$$\begin{array}{c}
R^{16} \\
R^{17} \\
R^{18} \\
R^{19}
\end{array}$$
OH
OH
OH
OH
$$R^{18} \\
R^{19} \\
R^{19} \\
R^{11}$$
If (mit R², R⁵, R⁶, R⁷, R⁸, R⁹, R¹⁰ = H)

10

5

	Nr.	R1	R ¹¹	R14	R ¹⁵	R16	R ¹⁷	R18	R ¹⁹	physikalische Daten ¹ H-NMR (ppm)
	10.01	CH3	CH ₃	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	
15	10.02	F	CH ₃	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	
1,	10.03	Cl	CH ₃	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	
	10.04	CH ₃	CH ₃	Н	Н	Н	н	Н	Н	1,0·2,6 (10H); 2,28 (3H); 2,65 (3H); 3,09 (2H); 6,59 (1H); 6,95 (1H); 17,5 (1H)
20	10.05	F	CH ₃	Н	Н	Н	Н	Н	Н	
	10.05	Cl	CH ₃	Н	Н	Н	Н	Н	Н	
	10.07	CH ₃	COCH ₃	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	
	10.08	F	COCH ₃	Н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	
25	10.09	Cl	COCH ₃	н	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	1,1-2,0 (14H); 2,00 (3H); 2,30 (3H); 2,65 (2H); 2,90 (2H); 4,80 (2H); 7,00 (1H); 7,15 (1H); 17,9 (1H)
	10.10	F	COCH ₃	Н	Н	н	Н	н	Н	
30	10.11	Cl	COCH ₃	Н	Н	Н	Н	Н	Н	
50	10.12	CH3	COCH ₃	CH ₃	CH ₃	Н	Н	CH ₃	Н	

35

40

$$R^{16}$$
OH
OH
 R^{17}
 S^{18}
 R^{19}
 S^{19}
 S^{10}
 S^{11}
10	Nr.	R1	R11	R16	R17	R18	R19	physikalische Daten Fp [°C]; ¹ H-NMR {ppm}
	11.01	CH ₃	COCH ₃	Н	Н	Н	Н	68
	11.02	CH ₃	COCH ₃	CH ₃	Н	Н	Н	73
	11.03	CH ₃	COCH ₃	CH ₃	CH ₃	Н	Н	54
15	11.04	Н	COCH ₃	Н	Н	Н	Н	1,79 (2H); 2,28 (3H); 2,48 (4H); 2,80 (2H); 4,16 (2H); 7,58 (1H); 7,89 (1H); 8,02 (1H)

 \mathbb{R}^1

Ia (mit
$$R^2 = H$$
, " $CR^{16}R^{17}$ "=" $C=0$ ")

2.0										
30	Nr.	R ¹	R ⁵	R ⁷	R ⁹	R ¹⁴	R ¹⁵	R ¹⁸	R19	physikalische Daten Fp [°C];; ¹H·NMR (ppm)
	12.01	CH ₃	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	91-95
35	12.02	Cl	н	CH ₃	Н	CH ₃	СН₃	CH ₃	СН3	1,35 (6H); 1,60 (6H); 2,55 (3H); 7,31 (1H); 7,72 (1H); 7,95 (1H); 8,91 (1H); 17,7 (1H)
	12.03	F	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	121
	12.04	SO ₂ CH ₃	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	200
40	12.05	Cl	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	СН3	CH ₃	60
	12.06	Br	н	Н	н	СН3	CH₃	CH ₃	CH₃	1,35 (gH); 1,65 (6H); 7,22 (1H); 7,47 (1H); 8,07 (1H); 8,24 (1H); 9,10 (1H); 17,8 (1H)
45	12.07	C1	CH ₃	Н	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	65
	12.08	OCH ₃	Н	Н	Н	СН	CH ₃	CH ₃	CH ₃	88

	Nr.	Rl	R ⁵	R ⁷	R ⁹	R ¹⁴	R ¹⁵	R ¹⁸	R ¹⁹	physikalische Daten Fp [°C];; ¹H-NMR (ppm)
5	12.09	SO ₂ CH ₃	СН ₃	Н	Н	CH ₃	CH ₃	СН₃	CH₃	1,28 (6H(; 2,60 (3H); 3,66 (3H); 6,50 (1H), 7,00 (1H); 8,05 (1H); 8,20 (1H)
,	12.10	Cl	Н	Cl	н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	
	12.11	Cl	Н	Br	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	
	12.12	Br	Н	CH ₃	н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	71
10	12.13	SO ₂ CH ₃	Н	CH ₃	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	1,25 (6H); 2,21 (3H); 3,58 (3H); 7,15 (1H); 8,05 (1H); 8,22 (1H); 8,81 (1H)
15	12.14	Br	CH₃	Н	Н	CH ₃	CH₃	CH ₃	CH ₃	1,32 (6H); 1,55 (6H); 2,80 (3H); 7,16 (1H); 7,33 (1H); 8,00 (1H); 8,10 (1H)

Tabelle 13

OH O
$$R^1$$
 R^9 R^7 R^{15} I (mit $R^2 = H$, "CR¹⁶R¹⁷" $=$ "C=O" und $Z = Z^1$)

25

	Nr.	R ¹	R ⁵	R ⁷	R ⁹	R ¹⁴	R ¹⁵	R ¹⁸	R ¹⁹	physikalische Daten Fp [°C]
30	13.01	NO ₂	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	
	13.02	СÌ	Н	Н	Н	CH_3	CH ₃	CH ₃	CH ₃	

Tabelle 14

	Nr.	R ¹	R ⁵	R ⁷	R ⁹	R14	R15	R ¹⁸	R ¹⁹	physikalische Daten Fp [°C]
45	14.01	CH ₃	Н	Н	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	82

	Nr.	R ¹	R ³	R ⁷	R ⁹	R14	R15	R ¹⁸	R ¹⁹	physikalische Daten Fp [°C]
15	15.01	NO ₂	Н	Н	Н	CH3	CH ₃	CH ₃	CH ₃	
	15.02	Cl	Н	H	Н	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	

Tabelle 16

20
$$R^{15}$$
 R^{14}
OH
If (mit R^2 , R^5 , R^6 , R^7 , R^8 , R^9 , $R^{10} = H$;
"CR¹⁶R¹⁷" = "C=O")

25

30	Nr.	R1	R ¹¹	R ¹⁴	R15	R ¹⁸	R ¹⁹	physikalische Daten Fp [°C]
	16.01	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	120
	16.02	Cl	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	
	16.03	F	CH ₃	СН3	CH ₃	CH ₃	CH ₃	
35	16.04	CH ₃	COCH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	
	16.05	Cl	COCH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	
	16.06	F	COCH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	

 $^{f 40}$ Nachfolgend sind die Synthesen einiger Carbonsäuren der Formel IIIb aufgeführt.

8-Methylsulfonyl-5-chinolincarbonsäure (Verbindung 17.06)

Stufe 1: 3-Nitro-4-thiomethylbenzoesäure 0,75 mol 4-Fluor·3-nitrobenzoesäure wurden in 5 2 1 Methanol vorgelegt und 0,75 mol Natriummethylat zugetropft. Danach wurden 0,83 mol Natriumthiomethylat zugegeben und das Reaktionsgemisch 5 Stunden auf 55 bis 60°C erwärmt. Nach Abkühlen wurde 1 1 Wasser zugegeben, der Niederschlag abgesaugt und mit 100 ml Methylenchlorid 10 gewaschen. Anschließend wurde der Rückstand in 500 ml 2 N Salzsäure aufgenommen, der sich bildende Niederschlag abgesaugt und mit Wasser gewaschen. Der Rückstand wurde nun in Tetrahydrofuran aufgenommen, über Natriumsulfat getrocknet und das Lösungsmittel abdestilliert. 15 Ausbeute: 127,6 a (79%) (gelber Feststoff) (Schmelzpunkt: 245-247°C)

Stufe 2: 3-Nitro·4-methylsulfonylbenzoesäure

Vakuum.

geengt.

0,22 mol 3-Nitro-4-thiomethylbenzoesäure wurden zusammen mit 800 ml Eisessig und 5,4 g Na₂WO₄·2 H₂O vorgelegt. Bei einer Temperatur von 55°C wurden 1,32 mol H₂O₂ (30 %ig) zugetropft. Dann 20 Minuten bei 50°C und 2 Stunden bei 70°C gerührt. Man rührte die Reaktionslösung nach Abkühlen in 1 l Wasser ein, saugte den Niederschlag ab, wusch den Rückstand mit Wasser und trocknete das Produkt im

Ausbeute: 47.4 g (88%) (weiße Kristalle) (IR (v in cm⁻¹): 1699, 1558, 1371, 1322, 1155)

30

35

Stufe 3: 3-Amino-4-methylsulfonylbenzoesäure
0,447 mol 3-Nitro-4-methylsulfonylbenzoesäure wurden
zusammen mit 100 g Raney-Nickel in 2,5 l Methanol mit
Wasserstoff reduziert. Danach erhitzte man auf Rückflußtemperatur und saugte heiß ab. Das Filtrat wurde ein-

Ausbeute: 88,1 g (91%) (1 H-NMR (1 G-DMSO, 1 S in ppm): 3,18 (3H); 6,25 (2H); 7,21 (1H); 7,48 (1H); 7,72 (1H); 13,8 (1H))

40

45

Stufe 4: 8-Methylsulfonyl-5-chinolincarbonsäure

38 ml Wasser und 102 g konz. Schwefelsäure wurden auf

110°C erwärmt. Bei 95°C wurden 0,25 mol 3-Amino-4-methylsulfonylbenzoesäure zugegeben. Danach wurde auf 140°C
erhitzt und 0,8 g Natriumiodid und 0,3 mol Glycerin zugegeben. Man erhöhte nun die Reaktionstemperatur auf 150°C.
Während des Aufheizens und Nachrührens (1 Stunde) bei

20

25

35

150°C fielen 47 g Destillat an. Nach Abkühlen wurde das Reaktionsgemisch vorsichtig mit 200 ml Wasser versetzt und mit weiteren 800 ml Wasser verdünnt. Anschließend wurde mit 20%iger Natronlague auf pH 13 gestellt, filtriert und mit Schwefelsäure auf pH 3,5 gebracht. Der Prozess wurde wiederholt. Es fiel ein Niederschlag an, der abgesaugt wurde. Das Filtrat wurde auf pH = 2 gebracht und der entstehende Niederschlag abgesaugt, mit Wasser gewaschen und getrocknet.

Ausbeute: 44.9 g (71%)

8-Bromchinolin-5-carbonsäure 15 (Verbindung 17.05)

Stufe 1: 5-Amino-8-bromchinolin

Zu einem Gemisch aus 7,75 g Eisenpulver, 18 ml Eisessig und 9 ml Ethanol wurden bei Rückflußtemperatur 10,0 g 8-Brom-5-nitrochinolin in 68 ml Eisessig und 34 ml Ethanol zugetropft. Nach 45 Minuten Rühren bei Rückflußtemperatur, kühlte man ab und filtrierte über Kieselgur. Das Filtrat wurde eingeengt, in Methylenchlordid aufgenommen, mit Natriumcarbonatlösung gewaschen, getrocknet und eingeengt.

Ausbeute: 7,90 g

(${}^{1}\text{H-NMR}$ (CDCl₃; δ in ppm): 4,22 (bs, 2H); 7,71 (m,1H); 7,40 (m,1H); 7,80 (m,1H); 8,18 (m,1H); 9,00 (m,1H))

30 Stufe 2: 8-Brom-5-cyanochinolin

Zu einem Gemisch aus 0,70 g 5-Amino-8-bromchinolin und 3,15 ml Essigsäure tropfte man 0,60 g konz. Salzsäure und rührte 1 Stunde bei Raumtemperatur. Anschließend gab man bei 0-5°C 0,22 g Natriumnitrit in 0,45 ml Wasser zu und rührte 1 Stunde. Nach Zugabe von 20 mg Harnstoff in 0,16 ml Wasser wurde eine weitere Stunde bei 0-5°C gerührt.

Diese Lösung wird zu einem Zweiphasensystem aus Toluol/
Kupfer(I)cyanidlösung gegeben, das wie folgt dargestellt

40 wurde. Zu einer Lösung von 1,06 g 10 %iger AmmoniakLösung und 0,77 g Natriumcyanid wurde eine Lösung von
0,79 g Kupfer(II)sulfat in 2,2 ml Wasser zugetropft und
mit 6 ml Toluol unterschichtet. Nach einer Stunde Rühren
bei Raumtemperatur wurde von unlöslichen Bestandteilen
abfiltriert und mit Essigsäureethylester extrahiert. Die
organische Phase wurde getrocknet und das Lösungsmittel
am Vakuum entfernt.

```
Ausbeute: 0.50 g (^{1}-NMR (CDCl_{3}; \delta in ppm): 7.61 (m.1H); 7.76 (m.1H); 8.19 (m.1H); 8.59 (m.1H); 9.17 (m.1H))
```

5 Stufe 3: 8-Bromchinolin-5-carbonsäure

Bei 150°C wurden zu 10,10 g 75 %iger Schwefelsäure 5,0 g

8-Brom-5-cyanochinolin portionsweise zugegeben. Nach

einer Stunde wurde das Reaktionsgemisch abgekühlt, auf

Eiswasser gegossen und mit Essigsäureethylester extra
hiert. Die organische Phase wurde getrocknet und eingeengt.

Ausbeute: 3,6 g

($^{1}\text{H-NMR}$ ($^{1}\text{H-NMR}$ ($^{1}\text{H-NMR}$); 8,18 (m,1H); 8,30 (m,1H); 9,15 (m,1H); 9,40 (m,1H))

15

5-Nitro-6-chinolincarbonsaure (Verbindung 18.01)

Stufe 1: 5-Nitro-6-methylchinolin

Zu 1 1 konzentrierter Schwefelsäure wurden 2,45 mol 6·Methylchinolin zugegeben und bei 0 bis 10°C 2,94 mol 65 %ige Salpetersäure zugetropft. Es wurde eine Stunde nachgerührt, auf Eis gegossen, mit Natronlauge auf pH 2,5 eingestellt, abgesaugt, mit Wasser gewaschen und über Magnesiumsulfat getrocknet.

Magnesiumsulfat getrocknet. Ausbeute: 313,0 g farblose Kristalle ($^{1}\text{H-NMR}$ (CDCl₃; δ in ppm): 2,55 (s,3H); 7,55 (q,1H); 7,60 (d,1H); 8,10 (d,1H); 8,15 (d,1H); 8,95 (q,1H))

30 Stufe 2: 5-Nitrochinolin-6-carbonsäure

Zu 1,3 l Schwefelsäure wurden 20,0 g Vanadiumpentoxid und 0,74 mol 5·Nitro·6·methylchinolin gegeben und bei 140°C mit einer Dosier-Pumpe 200 ml 65 %ige Salpetersäure über 40 Stunden zudosiert. Die Lösung wurde anschließend auf Eis gegossen, mit Natronlauge auf pH 8,0 eingestellt,

Eis gegossen, mit Natronlauge auf pH 8,0 eingestellt, abgesaugt und über Magnesiumsulfat getrocknet. Man erhielt 81,0 g Edukt zurück. Die Mutterlauge wurde mit Schwefelsäure auf pH 2,5 gestellt, abgesaugt und über Magnesiumsulfat getrocknet.

```
5-Nitrochinolin-8-carbonsäure
    (Verbindung 20.03)
   Stufe 1: 8-Cyano-5-nitrochinolin
 5
             5,80 g 8-Brom-5-nitrochinolin und 2,00 g Kupfer(I)cyanid
             wurden in 15 ml Dimethylformamid 5 Stunden auf 150°C
             erwärmt. Nach Abkühlen wurde Methylenchlorid zugegeben,
            unlösliche Bestandteile abfiltriert und das Filtrat ein-
            geengt.
            Ausbeute: 3,90 g
10
             (^{1}H-NMR (CDCl_{3}; \delta in ppm): 7,84 (m,1H); 8,37 (m,1H);
            8,40 (m,1H); 9,00 (m,1H); 9,24 (m,1H))
   Stufe 2: 5-Nitrochinolin-8-carbonsäure
15
            Bei 150°C wurden zu 3,50 g 75 %iger Schwefelsäure 1,50 g
            8-Cyano 5-nitrochinolin portionsweise zugegeben. Nach
            einer Stunde Rühren wurde das Reaktionsgemisch abgekühlt,
            auf Eiswasser gegossen und mit Essigsäureethylester
            extrahiert. Die organische Phase wurde getrocknet und
20
            das Lösungsmittel am Vakuum entfernt.
            Ausbeute: 1,1 g
            (Schmelzpunkt: 210°C)
            (^{1}\text{H-NMR} (^{1}\text{d}_{6}-DMSO; \delta in ppm): 8,00 (m,1H); 8,49 (m,1H);
            8,58 (m,1H); 9,01 (m,1H); 9,22 (m,1H); 15,0 (bs,1H))
25
   1,8-Dimethyl-1,2,3,4-tetrahydrochinolin-5-carbonsäure
   (Verbindung 22.01)
   Stufe 1: 8-Methyl-1,2,3,4-tetrahydrochinolin-5-carbonsäure
            0,1 mol 8-Methylchinolin-5-carbonsäure wurden in 1,5 l
            Ethanol suspendiert und mit 10,0 g 5 %igem Palladium auf
           Aktivkohle versetzt. Im Autoklaven wurde bei 50°C mit
           Wasserstoff (1 bar) innerhalb von 48 Stunden reduziert
```

30 0.1 mol 8-Methylchinolin-5-carbonsäure wurden in 1.5 l
Ethanol suspendiert und mit 10,0 g 5 %igem Palladium auf
Aktivkohle versetzt. Im Autoklaven wurde bei 50°C mit
Wasserstoff (1 bar) innerhalb von 48 Stunden reduziert
(HPLC-Kontrolle). Anschließend wurde das Reaktionsgemisch
35 filtriert, der Filterkuchen mit Ethanol gewaschen und die
vereinigten organischen Filtrate eingeengt.
Ausbeute: 17.4 g eines gelben Feststoffes
(¹H-NMR (d₆-DMSO; δ in ppm): 1.75 (m,2H); 2.05 (s,3H);
2.90 (m,2H); 3.25 (m,2H); 5,10 (brs,2H); 6,80 (d,1H);
6.90 (d,1H))
(Schmelzpunkt: 130°C)

Stufe 2: 1,8-Dimethyl-1,2,3,4-tetrahydrochinolin-5-carbonsäure Zu 5 mmol 8-Methyl-1,2,3,4-tetrahydrochinolin-5-carbonsäure und 50 mmol Paraformaldehyd in 30 ml Eisessig wurden 24 mmol Natriumcyanborhydrid gegeben, wobei im Eisbad auf unter 30°C gehalten wurde. Nach 15 Stunden Rühren bei Raumtemperatur wurde auf Eis gegossen und mit Natronlauge auf pH 4 gestellt. Nun wurde mit Essigsäureethylester extrahiert, die organische Phase mit Wasser gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und eingeengt.
Ausbeute: 0,75 g farblose Kristalle (¹H·NMR (d₆-DMSO; δ in ppm): 1,75 (m,2H); 2,25 (d,3H); 2,65 (s,3H); 3,00 (m,4H); 7,05 (d,1H); 7,30 (d,1H))

1-Acetyl-2,3-dihydro-4-chinolon-7-carbonsäure 15 (Verbindung 23.02)

Stufe 1: N-(2-Cyanoethyl)-3-aminobenzoesäure
200,0 g 3-Aminobenzoesäure in 2 l Wasser wurden mit
53,2 g Natriumhydroxid versetzt. Bei 30°C wurden 126,6 g
Acrylnitril zugetropft und anschließend wurde 22 Stunden
auf Rückflußtemperatur erwärmt. Man kühlte dann auf 5°C
ab, gab Essisäure zu (pH=5) und saugte den Niederschlag,
der mit Wasser gewaschen wurde, ab.
Ausbeute: 266,3 g
(¹H-NMR (d₆-DMSO; δ in ppm): 2,75 (2H); 3,38 (2H);

6,21 (1H); 6,87 (1H); 7,21 (2H); 12,70 (1H))

Stufe 2: N-(2-Carboxyethyl)-3-aminobenzoesäure
266,0 g N-(2-Cyanoethyl)-3-aminobenzoesäure wurden zusammen mit 336,0 g Natriumhydroxid in 3 l Wasser 5 Stunden
unter Rückfluß erhitzt. Nach Abkühlen stellte man anschließend mit Salzsäure auf pH 3, kühlte und saugte
den Niederschlag ab.
Ausbeute: 269,2 g

35 (Schmelzpunkt: 211°C)

Stufe 3: 2,3-Dihydro-4-chinolon-7-carbonsäure
50,0 g der Carbonsäure aus Stufe 2 wurden portionsweise
zu 500,0 g Polyphosphorsäure bei 110°C gegeben. Man
rührte 1 Stunde nach. Danach gab man den Reaktionsansatz
auf Eis, trennte den Niederschlag ab und extrahiert
mit Essigsäureethylester. Die organische Phase wurde
anschließend getrocknet und eingeengt.
Ausbeute: 9,2 g
(¹H-NMR (d₆-DMSO; δ in ppm): 2,52 (2H); 3,41 (2H);

7,05 (2H); 7,40 (1H); 7,65 (1H))

Stufe 4: 1.Acetyl.2,3.dihydro-4-chinolon-7-carbonsäure
5,0 g 2,3.Dihydro-4-chinolon-7-carbonsäure und 22,5 g
Essigsäureanhydrid wurden 1 Stunde auf 100°C erwärmt.
Nach dem Abkühlen wurde Wasser zugegeben und mit
Methylenchlorid extrahiert. Die organische Phase
wurde getrocknet und eingeengt.

Ausbeute: 4,8 g

(Schmelzpunkt: 150°C)

10 In den folgenden Tabellen 17-24 sind neben den voranstehend beschriebenen Carbonsäuren der Formel IIIb noch weitere aufgeführt, die in analoger Weise hergestellt wurden oder herstellbar sind.

Tabelle 17

15

25	Nr.	R ¹	R 5	R ⁷	R ⁹	physikalische Daten ¹ H-NMR (ppm); Fp (°C)
	17.01	F	Н	Н	Н	7,66 (m,1H); 7,80 (m,1H); 8,30 (m, 1H); 9,01 (m,1H); 9,55 (m,1H);
30	17.02	Cl	Н	Н	Н	7,80 (m,1H); 8,09 (m,1H); 8,25 (m,1H); 9,10 (m,1H); 9,41 (m,1H); 13,1 (bs,1H);
	17.03	C1	н	CH ₃	Н	2,56 (s,3H); 7,91 (m,1H); 8,15 (m,1H); 8,96 (m,1H); 9,16 (m,1H); 13,1 (bs,1H);
35	17.04	Cl	CH ₃	н	Н	2,73 (s,3H); 7,49 (m,1H); 7,65 (m,1H); 8,14 (m,1H); 9,23 (m,1H); 13,1 (bs,1H);
4.0	17.05	Br	Н	Н	H	7,80 (m,1H); 8,18 (m,1H); 8,30 (m,1H); 9,15 (m,1H); 9,40 (m,1H);
40	17.06	SO ₂ CH ₃	Н	Н	Н	3,70 (s,3H); 7,82 (m,1H); 8,40 (m,1H); 8,68 (m,1H); 9,32 (m, 1H); 9,66 (m, 1H); 14,01 (bs,1H);
45	17.07	SO ₂ CH ₃	н	CH ₃	Н	2,60 (s,3H); 3,63 (s,3H); 8,26 (m,1H); 8,40 (m,1H); 9,10 (m,1H); 9,14 (m,1H);

	Nr.	R1	R ⁵	R ⁷	R ⁹	physikalische Daten ¹ H-NMR [ppm]; Fp [°C]
5	17.08	SO ₂ CH ₃	CH ₃	Н	Н	2,80 (m,3H); 3,66 (s,3H); 7,70 (m,1H); 8,28 (m,1H); 8,45 (m,1H); 9,16 (m,1H);
	17.09	CH ₃	Н	Н	н	290
	17.10	ОН	н	H	Н	7.39 (m,1H); 7,90 (m,1H); 8.33 (m,1H); 8,89 (m,1H); 9,70 (m,1H);
10	17.11	OCH ₃	Н	Н	Н	4,04 (s,3H); 7,33 (m,1H); 7,68 (m,1H); 8,31 (m,1H); 8,90 (m,1H); 9,60 (m,1H);

15 Tabelle 18

R1 R⁵ R⁷ R⁹ Nr. physikalische Daten ¹H-NMR [ppm] 25 18.01 NO₂ 7,80 (q,1H); 8,20 (d,1H); 8,25 Н Н (d,1H); 8,40 (d,1H); 9,20 (d1H) 18.02 Cl Н Н Н 18.03 Br Н Н Н

30

20

Tabelle 19

HO
$$R^9$$
 R^7
 R^5
 R^5

40	Nr.	R ¹	R ⁵	R ⁷	R ⁹	physikalische Daten ¹ H-NMR (ppm)
	19.01	CH₃	Н	Н	Н	3,01 (s,3H); 7,64 (m,1H); 7,93 (m,1H); 8,42 (m,2H); 9,01 (m,1H); 13,30 (bs,1H);

Tabelle 20

10 Ri Nr. R5 R⁷ R⁹ physikalische Daten Fp [°C] 20.01 Cl Н Н Н 199 20.02 SO₂CH₃ Н Н Н 231 20.03 NO_2 Н 15 Н Н 210 20.04 Н Н 177

Tabelle 21

20

IIIb

30

25

Nr.	R¹	R ³	R ⁷	R ⁹	physikalische Daten Fp [°C]; ¹ H-NMR [ppm]
21.01	NO ₂	н	Н	Н	
21.02	Cl	Н	Н	Н	

35

40

Tabelle 22

5 HO O N I R11 R11

10	Nr.	R ¹	R ¹¹	physikalische Daten Fp [°C]; ¹ H-NMR [ppm]
	22.01	CH ₃	CH ₃	1,75 (m,2H); 2,25 (s,3H); 2,65 (s,3H); 3,00 (m,4H); 7,05 (d,1H); 7,30 (d,1H)
1.5	22.02	F	CH ₃	
15	22.03	CH ₃	CH ₃ CO	182
	22.04	F	CH ₃ CO	

20 Tabelle 23

HO
$$N$$

$$O$$

$$R^1$$

$$R^{11}$$

2.0	Nr.	R ¹	R ¹¹	physikalische Daten ¹ H-NMR [ppm]; Fp [°C]
30	23.01	Н	Н	2,52 (m,2H); 3,42 (m,2H); 7,10 (m,1H); 7,37 (m,1H); 7,61 (m,1H); 12,8 (s,1H);
	23.02	Н	COCH ₃	150
35	23.03	CH₃	COCH ₃	2,20 (s,3H); 2,48 (m,2H); 2,70 (s,3H); 3,11 (m,1H); 3,86 (m,1H); 4,39 (m,1H); 7,61 (m,1H); 7,79 (m,1H); 12,80 (bs,1H);

40

25

Tabelle 24

10	Nr.	R ¹	R ¹¹	physikalische Daten ¹ H-NMR (ppm)
	24.01	Н	COCH3	2,36 (s,3H); 2,85 (m,2H); 4,17 (m,2H); 7,89 (m,1H); 8,09 (m,1H); 8,40 (m,1H); 13,1 (bs,1H);

Die Verbindungen der Formel I und deren landwirtschaftlich brauchbaren Salze eignen sich – sowohl als Isomerengemische als auch in Form der reinen Isomeren – als Herbizide. Die Verbindungen der Formel I enthaltenden herbiziden Mittel bekämpfen Pflanzenwuchs auf Nichtkulturflächen sehr gut, besonders bei hohen Aufwandmengen. In Kulturen wie Weizen, Reis, Mais, Soja und Baumwolle wirken sie gegen Unkräuter und Schadgräser, ohne die Kulturpflanzen nennenswert zu schädigen. Dieser Effekt tritt vor allem bei niedrigen Aufwandmengen auf.

In Abhängigkeit von der jeweiligen Applikationsmethode können die Verbindungen der Formel I bzw. sie enthaltenden herbiziden Mittel 30 noch in einer weiteren Zahl von Kulturpflanzen zur Beseitigung unerwünschter Pflanzen eingesetzt werden. In Betracht kommen beispielsweise folgende Kulturen: Allium cepa, Ananas comosus, Arachis hypogaea, Asparagus officinalis, Beta vulgaris spec. altissima, Beta vulgaris 35 spec. rapa, Brassica napus var. napus, Brassica napus var. napobrassica, Brassica rapa var. silvestris, Camellia sinensis, Carthamus tinctorius, Carya illinoinensis, Citrus limon, Citrus sinensis, Coffea arabica (Coffea canephora, Coffea liberica), Cucumis sativus, Cynodon dactylon, Daucus carota, Elaeis 40 guineensis, Fragaria vesca, Glycine max, Gossypium hirsutum, (Gossypium arboreum, Gossypium herbaceum, Gossypium vitifolium), Helianthus annuus, Hevea brasiliensis, Hordeum vulgare, Humulus lupulus, Ipomoea batatas, Juglans regia, Lens culinaris, Linum usitatissimum, Lycopersicon lycopersicum, Malus spec., Manihot 45 esculenta, Medicago sativa, Musa spec., Nicotiana tabacum (N.rustica), Olea europaea, Oryza sativa , Phaseolus lunatus, Phaseolus vulgaris, Picea abies, Pinus spec., Pisum sativum,

Prunus avium, Prunus persica, Pyrus communis, Ribes sylvestre, Ricinus communis, Saccharum officinarum, Secale cereale, Solanum tuberosum, Sorghum bicolor (s. vulgare), Theobroma cacao, Trifolium pratense, Triticum aestivum, Triticum durum, Vicia faba, Vitis vinifera und Zea mays.

Darüber hinaus können die Verbindungen der Formel I auch in Kulturen, die durch Züchtung einschließlich gentechnischer Methoden gegen die Wirkung von Herbiziden tolerant sind, ver10 wandt werden.

Die Verbindungen der Formel I bzw. die sie enthaltenden herbiziden Mittel können beispielsweise in Form von direkt versprühbaren wäßrigen Lösungen, Pulvern, Suspensionen, auch 15 hochprozentigen wäßrigen, öligen oder sonstigen Suspensionen oder Dispersionen, Emulsionen, Öldispersionen, Pasten, Stäubemitteln, Streumitteln oder Granulaten durch Versprühen, Vernebeln, Verstäuben, Verstreuen oder Gießen angewendet werden. Die Anwendungsformen richten sich nach den Verwendungszwecken; 20 sie sollten in jedem Fall möglichst die feinste Verteilung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe gewährleisten.

Als inerte Hilfsstoffe kommen im Wesentlichen in Betracht:
Mineralölfraktionen von mittlerem bis hohem Siedepunkt wie

25 Kerosin und Dieselöl, ferner Kohlenteeröle sowie Öle pflanzlichen oder tierischen Ursprungs, aliphatische, cyclische und aromatische Kohlenwasserstoffe, z.B. Paraffine, Tetrahydronaphthalin, alkylierte Naphthaline und deren Derivate, alkylierte Benzole und deren Derivate, Alkohole wie Methanol, Ethanol, Propanol, Butanol und Cyclohexanol, Ketone wie Cyclohexanon, stark polare Lösungsmittel, z.B. Amine wie N-Methylpyrrolidon und Wasser.

Wäßrige Anwendungsformen können aus Emulsionskonzentraten,
Suspensionen, Pasten, netzbaren Pulvern oder wasserdispergier35 baren Granulaten durch Zusatz von Wasser bereitet werden. Zur
Herstellung von Emulsionen, Pasten oder Öldispersionen können die
Substrate als solche oder in einem Öl oder Lösungsmittel gelöst,
mittels Netz-, Haft-, Dispergier- oder Emulgiermittel in Wasser
homogenisiert werden. Es können aber auch aus wirksamer Substanz,
40 Netz-, Haft-, Dispergier- oder Emulgiermittel und eventuell
Lösungsmittel oder Öl bestehende Konzentrate hergestellt werden,
die zur Verdünnung mit Wasser geeignet sind.

Als oberflächenaktive Stoffe (Adjuvantien) kommen die Alkali-, 45 Erdalkali-, Ammoniumsalze von aromatischen Sulfonsäuren, z.B. Lignin-, Phenol-, Naphthalin- und Dibutylnaphthalinsulfonsäure, sowie von Fettsäuren, Alkyl- und Alkylarylsulfonaten, Alkyl-,

Laurylether- und Fettalkoholsulfaten, sowie Salze sulfatierter Hexa-, Hepta- und Octadecanolen sowie von Fettalkoholglykolether, Kondensationsprodukte von sulfoniertem Naphthalin und seiner Derivate mit Formaldehyd, Kondensationsprodukte des Naphthalins 5 bzw. der Naphthalinsulfonsäuren mit Phenol und Formaldehyd, Polyoxyethylenoctylphenolether, ethoxyliertes Isooctyl-, Octyl- oder Nonylphenol, Alkylphenyl-, Tributylphenylpolyglykolether, Alkylarylpolyetheralkohole, Isotridecylalkohol, Fettalkoholethylenoxid-Kondensate, ethoxyliertes Rizinusöl, Polyoxyethylen- oder Polyoxypropylenalkylether, Laurylalkoholpolyglykoletheracetat, Sorbitester, Lignin-Sulfitablaugen oder Methylcellulose in Betracht.

Pulver-, Streu- und Stäubemittel können durch Mischen oder 15 gemeinsames Vermahlen der wirksamen Substanzen mit einem festen Trägerstoff hergestellt werden.

Granulate, z.B. Umhüllungs-, Imprägnierungs- und Homogengranulate können durch Bindung der Wirkstoffe an feste Trägerstoffe hergestellt werden. Feste Trägerstoffe sind Mineralerden wie Kieselsäuren, Kieselgele, Silikate, Talkum, Kaolin, Kalkstein, Kalk, Kreide, Bolus, Löß, Ton, Dolomit, Diatomeenerde, Calcium- und Magnesiumsulfat, Magnesiumoxid, gemahlene Kunststoffe, Düngemittel, wie Ammoniumsulfat, Ammoniumphosphat, Ammoniumnitrat, Harnstoffe und pflanzliche Produkte wie Getreidemehl, Baumrinden-, Holz- und Nußschalenmehl, Cellulosepulver oder andere feste Trägerstoffe.

Die Konzentrationen der Wirkstoffe der Formel I in den
30 anwendungsfertigen Zubereitungen können in weiten Bereichen variiert werden. Im allgemeinen enthalten die Formulierungen etwa von 0,001 bis 98 Gew.-%, vorzugsweise 0,01 bis 95 Gew.-%, mindestens eines Wirkstoffs. Die Wirkstoffe werden dabei in einer Reinheit von 90% bis 100%, vorzugsweise 95% bis 100% (nach NMR-35 Spektrum) eingesetzt.

Die folgenden Formulierungsbeispiele verdeutlichen die Herstellung solcher Zubereitungen:

40 I. 20 Gewichtsteile der Verbindung Nr. 5.02 werden in einer Mischung gelöst, die aus 80 Gewichtsteilen alkyliertem Benzol, 10 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 8 bis 10 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ölsäure-N-monoethanolamid, 5 Gewichtsteilen Calciumsalz der Dodecylbenzolsulfonsäure und 5 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Rizinusöl besteht. Durch Ausgießen und feines Verteilen der Lösung in 100000 Gewichtsteilen Wasser

erhält man eine wäßrige Dispersion, die 0,02 Gew.-% des Wirkstoffs enthält.

- II. 20 Gewichtsteile der Verbindung Nr. 5.04 werden in einer Mischung gelöst, die aus 40 Gewichtsteilen Cyclohexanon, 30 Gewichtsteilen Isobutanol, 20 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 7 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Isooctylphenol und 10 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Rizinusöl besteht. Durch Eingießen und feines Verteilen der Lösung in 100000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine wäßrige Dispersion, die 0,02 Gew.-% des Wirkstoffs enthält.
- III. 20 Gewichtsteile des Wirkstoffs Nr. 5.07 werden in einer Mischung gelöst, die aus 25 Gewichtsteilen Cyclohexanon, 65 Gewichtsteilen einer Mineralölfraktion vom Siedepunkt 210 bis 280°C und 10 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ricinusöl besteht. Durch Eingießen und feines Verteilen der Lösung in 100000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine wäßrige Dispersion, die 0,02 Gew.-% des Wirkstoffs enthält.
- IV. 20 Gewichtsteile des Wirkstoffs Nr. 5.11 werden mit 3 Gewichtsteilen des Natriumsalzes der Diisobutyl-naphthalin-α-sulfonsäure, 17 Gewichtsteilen des Natriumsalzes einer Ligninsulfonsäure aus einer Sulfit-Ablauge und 60 Gewichtsteilen pulverförmigem Kieselsäuregel gut vermischt und in einer Hammermühle vermahlen. Durch feines Verteilen der Mischung in 20000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine Spritzbrühe, die 0,1 Gew.-% des Wirkstoffs enthält.
- V. 3 Gewichtsteile des Wirkstoffs Nr. 7.02 werden mit 97 Gewichtsteilen feinteiligem Kaolin vermischt. Man erhält auf diese Weise ein Stäubemittel, das 3 Gew.-% des Wirkstoffs enthält.
- VI. 20 Gewichtsteile des Wirkstoffs Nr. 8.02 werden mit 2 Gewichtsteilen Calciumsalz der Dodecylbenzolsulfonsäure, 8 Gewichtsteilen Fettalkoholpolyglykolether, 2 Gewichtsteilen Natriumsalz eines Phenol-Harnstoff-Formaldehyd-Kondensates und 68 Gewichtsteilen eines paraffinischen Mineralöls innig vermischt. Man erhält eine stabile ölige Dispersion.

علاقيه برهامية ولج مرورتين الربيخة الراز العواران والد

- VII. 1 Gewichtsteil des Wirkstoffs Nr. 5.20 wird in einer Mischung gelöst, die aus 70 Gewichtsteilen Cyclohexanon, 20 Gewichtsteilen ethoxyliertem Isooctylphenol und 10 Gewichtsteilen ethoxyliertem Rizinusöl besteht. Man erhält ein stabiles Emulsionskonzentrat.
- VIII. 1 Gewichtsteil des Wirkstoffs Nr. 5.26 wird in einer Mischung gelöst, die aus 80 Gewichtsteilen Cyclohexanon und 20 Gewichtsteilen Wettol[®] EM 31 (= nichtionischer Emulgator auf der Basis von ethoxyliertem Rizinusöl; BASF AG) besteht. Man erhält ein stabiles Emulsionskonzentrat.

Die Applikation der Wirkstoffe der Formel I bzw. der herbiziden Mittel kann im Vorauflauf- oder im Nachauflaufverfahren erfolgen.

15 Sind die Wirkstoffe für gewisse Kulturpflanzen weniger verträglich, so können Ausbringungstechniken angewandt werden, bei welchen die herbiziden Mittel mit Hilfe der Spritzgeräte so gespritzt werden, daß die Blätter der empfindlichen Kulturpflanzen nach Möglichkeit nicht getroffen werden, während die Wirkstoffe auf die Blätter darunter wachsender unerwünschter Pflanzen oder, die unbedeckte Bodenfläche gelangen (post-directed, lay-by).

Die Aufwandmengen an Wirkstoff der Formel I betragen je nach Bekämpfungsziel, Jahreszeit, Zielpflanzen und Wachstumsstadium 25 0,001 bis 3,0, vorzugsweise 0,01 bis 1,0 kg/ha aktive Substanz (a.S.).

Zur Verbreiterung des Wirkungsspektrums und zur Erzielung synergistischer Effekte können die Hetaroylderivate der Formel I mit 30 zahlreichen Vertretern anderer herbizider oder wachstumsregulierender Wirkstoffgruppen gemischt und gemeinsam ausgebracht werden. Beispielsweise kommen als Mischungspartner 1,2,4-Thiadiazole, 1,3,4-Thiadiazole, Amide, Aminophosphorsäure und deren Derivate, Aminotriazole, Anilide, Aryloxy-/Heteroaryloxyalkan-35 säuren und deren Derivate, Benzoesäure und deren Derivate, Benzothiadiazinone, 2-(Hetaroyl/Aroyl)-1,3-cyclohexandione, Heteroaryl-Aryl-Ketone, Benzylisoxazolidinone, meta-CF3-Phenylderivate, Carbamate, Chinolincarbonsäure und deren Derivate, Chloracetanilide, Cyclohexan-1,3-dionderivate, Diazine, Dichlorpropion-40 säure und deren Derivate, Dihydrobenzofurane, Dihydrofuran-3-one, Dinitroaniline, Dinitrophenole, Diphenylether, Dipyridyle, Halogencarbonsäuren und deren Derivate, Harnstoffe, 3-Phenyluracile, Imidazole, Imidazolinone, N-Phenyl-3,4,5,6-tetrahydrophthalimide, Oxadiazole, Oxirane, Phenole, Aryloxy- und Hetero-45 aryloxyphenoxypropionsäureester, Phenylessigsäure und deren

Derivate, 2-Phenylpropionsäure und deren Derivate, Pyrazole, Phenylpyrazole, Pyridazine, Pyridincarbonsäure und deren

8N8DOCID: <WO___9812180A1_L>

Derivate, Pyrimidylether, Sulfonamide, Sulfonylharnstoffe, Triazine, Triazinone, Triazolinone, Triazolcarboxamide und Uracile in Betracht.

5 Außerdem kann es von Nutzen sein, die Verbindungen der Formel I allein oder in Kombination mit anderen Herbiziden auch noch mit weiteren Pflanzenschutzmitteln gemischt, gemeinsam auszubringen, beispielsweise mit Mitteln zur Bekämpfung von Schädlingen oder phytopathogenen Pilzen bzw. Bakterien. Von Interesse ist ferner 10 die Mischbarkeit mit Mineralsalzlösungen, welche zur Behebung von Ernänrungs- und Spurenelementmängeln eingesetzt werden. Es können auch nichtphytotoxische Öle und Ölkonzentrate zugesetzt werden.

Anwendungsbeispiele

15

- Die herbizide Wirkung der Hetaroylderivate der Formel I ließ sich durch die folgenden Gewächshausversuche zeigen:
- Als Kulturgefäße dienten Plastikblumentöpfe mit lehmigem Sand mit 20 etwa 3,0 % Humus als Substrat. Die Samen der Testpflanzen wurden nach Arten getrennt eingesät.

Bei Vorauflaufbehandlung wurden die in Wasser suspendierten oder emulgierten Wirkstoffe direkt nach Einsaat mittels fein vertei-

25 lender Düsen aufgebracht. Die Gefäße wurden leicht beregnet, um Keimung und Wachstum zu fördern, und anschließend mit durchsichtigen Plastikhauben abgedeckt, bis die Pflanzen angewachsen waren. Diese Abdeckung bewirkt ein gleichmäßiges Keimen der Testpflanzen, sofern dies nicht durch die Wirkstoffe beeinträchtigt 30 wurde.

Zum Zweck der Nachauflaufbehandlung wurden die Testpflanzen je nach Wuchsform erst bis zu einer Wuchshöhe von 3 bis 15 cm angezogen und erst dann mit den in Wasser suspendierten oder

- 35 emulgierten Wirkstoffen behandelt. Die Testpflanzen wurden dafür entweder direkt gesät und in den gleichen Gefäßen aufgezogen oder sie wurden erst als Keimpflanzen getrennt angezogen und einige Tage vor der Behandlung in die Versuchsgefäße verpflanzt. Die Aufwandmenge für die Nachauflaufbehandlung betrug 0,5 oder
- 40 0,25 kg/ha a.S. (aktive Substanz).

Die Pflanzen wurden artenspezifisch bei Temperaturen von 10 bis 25°C bzw. 20 bis 35°C gehalten. Die Versuchsperiode erstreckte sich über 2 bis 4 Wochen. Während dieser Zeit wurden die Pflanzen

45 gepflegt, und ihre Reaktion auf die einzelnen Behandlungen wurde ausgewertet.

Bewertet wurde nach einer Skala von 0 bis 100. Dabei bedeutet 100 kein Aufgang der Pflanzen bzw. völlige Zerstörung zumindest der oberirdischen Teile und 0 keine Schädigung oder normaler Wachstumsverlauf.

Die in den Gewächshausversuchen verwendeten Pflanzen setzten sich aus folgenden Arten zusammen:

	Lateinischer Name	Deutscher Name	Englischer Name
10	Chenopodium album	Weißer Gänsefuß	lambsquarters (goosefoot)
	Echinochloa crus-galli	Hühnernirse	barnyardgrass
	Polygonum persicaria	Flohknöterich	ladysthumb
15	Setaria faberii	Borstenhirse	giant foxtail
	Solanum nigrum	Schwarzer Nachtschatten	black nightshade
	Zea mays	Mais	Indian corn

Bei Aufwandmengen von 0,5 bzw. 0,25 kg/ha zeigte die Verbindung 5.12 (Tabelle 5) im Nachauflauf eine sehr gute Wirkung gegen die oben genannten mono- und dicotylen Schadpflanzen und gute Verträglichkeit in Mais.

25

30

35

40

45

BNSDOCID: <WO__9812180A1_L>

Patentansprüche

Hetaroylderivate der Formel I 1.

5

$$Q = \begin{bmatrix} 0 & & & \\ & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\$$

in der die Variablen folgende Bedeutung haben:

15

10

 \mathbb{R}^1 , \mathbb{R}^2 Wasserstoff, Nitro, Halogen, Cyano, Rhodano, Hydroxy, Mercapto, C₁·C₆·Alkyl, C₁·C₆·Halogenalkyl, $C_2-C_6-Alkenyl$, $C_2-C_6-Alkinyl$, $C_1-C_6-Alkoxy$, C_1 - C_6 -Halogenalkoxy, C_2 - C_6 -Alkenyloxy, C_2 - C_6 -Alkinyloxy, C_1 - C_6 -Alkylthio, C_1 - C_6 -Halogenalkylthio, 20 $C_2 - C_6 - Alkenylthio$, $C_2 - C_6 - Alkinylthio$, $C_1 - C_6 - Alkyl - C_6 $sulfinyl, \ C_1 - C_6 - Halogenalkyl sulfinyl, \ C_2 - C_6 - Alkenyl$ sulfinyl, C2-C6-Alkinylsulfinyl, C1-C6-Alkylsulfonyl, C₁-C₆-Halogenalkylsulfonyl, C₂-C₆-Alkenylsulfonyl, C2-C6-Alkinylsulfonyl, C1-C6-Alkoxysulfonyl, 25 $C_1 - C_6 - Halogenalkoxysulfonyl, C_2 - C_6 - Alkenyloxy$ sulfonyl, $C_2 \cdot C_6 \cdot Alkinyloxysulfonyl$, Phenyl, Phenyloxy, Phenylthio, Phenylsulfinyl oder Phenylsulfonyl, wobei die fünf letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und ein bis 30 drei der folgenden Gruppen tragen können: Nitro, Cyano, Hydroxy, C1-C4-Alkyl, C1-C4-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy;

35

ein Baustein aus der Gruppe \mathbf{Z}^1 bis \mathbf{Z}^{12} Z

40

30 wobei

 R^7 , R^9 R^3 , R^5 , Nitro, Cyano, Hydroxy, Mercapto, C2-C4-Alkenyl, C₂-C₄-Alkinyl, C₂-C₄-Alkenyloxy, C₂-C₄-Alkinyl-35 oxy, C2-C4-Alkenylthio, C2-C4-Alkinylthio, $C_1 - C_4 - Alkylsulfinyl$, $C_1 - C_4 - Halogenalkylsulfinyl$, C2-C4-Alkenylsulfinyl, C2-C4-Alkinylsulfinyl, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkylsulfonyl, C_1 \cdot C_4 \cdot Halogenalkylsulfonyl,$ $C_2 \cdot C_4 \cdot Alkenylsulfonyl, C_2 \cdot C_4 \cdot Alkinylsulfonyl,$ 40 $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkoxysulfonyl, C_1 \cdot C_4 \cdot Halogenalkoxy$ sulfonyl, C2-C4-Alkenyloxysulfonyl, C2-C4-Alkinyloxysulfonyl, -NR12R13, -CO2R12, -CONR¹²R¹³, Phenyl, Phenoxy, Phenylthio, Phenylsulfinyl oder Phenylsulfonyl bedeuten, wobei die 45 fünf letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und ein bis drei der folgenden Gruppen tragen können:

Nitro, Cyano, Hydroxy, C₁-C₄-Alkyl, $C_1 - C_4 - Halogenalkyl$, $C_1 - C_4 - Alkoxy$, $C_1 - C_4 - Halogen$ alkoxy; sowie die unter R4 genannten Reste; 5 R⁴, R⁶, R8, R10 Wasserstoff, Halogen, C1-C4-Alkyl, C1-C4-Halogenalkyl, $C_1 - C_4 - Alkoxy$, $C_1 - C_4 - Halogenalkoxy$, C₁-C₄-Alkylthio oder C₁-C₄-Halogenalkylthio 10 bedeuten; oder eine -CR3R4-, -CR5R6-, -CR7R8-, -CR9R10-Einheit durch C=0 oder C=NR¹³ ersetzt sein kann; 15 R^{11} Wasserstoff, $C_1 \cdot C_6 \cdot Alkyl$, $C_1 \cdot C_6 \cdot Halogenalkyl$, C₃-C₆-Alkenyl, C₃-C₆-Alkinyl, C₁-C₆-Alkylcarbonyl, $C_1 \cdot C_6 \cdot \text{Halogenalkylcarbonyl}$, $-CO_2R^{12}$, -CONR¹²R¹³ oder SO₂R¹² bedeutet; 20 R12 Wasserstoff, $C_1 - C_6 - Alkyl$, $C_1 - C_6 - Halogenalkyl$, C₃-C₆-Alkenyl, C₃-C₆-Alkinyl oder Phenyl bedeutet, wobei der letztgenannte Rest partiell oder vollständig halogeniert sein kann und ein 25 bis drei der folgenden Reste tragen kann: Nitro, Cyano, Hydroxy, C₁-C₄-Alkyl, C_1-C_4 -Halogenalkyl, C_1-C_4 -Alkoxy, C_1-C_4 -Halogenalkoxy; 30 $C_1-C_6-Alkoxy$, $C_1-C_6-Halogenalkoxy$, $C_3-C_6-Alkenyl-$ R13 oxy, $C_3 \cdot C_6 \cdot Alkinyloxy$ oder ein unter R^{12} genannter Rest bedeutet;

ein gegebenenfalls substituierter in 2-Stellung verknüpfter Cyclohexan-1,3-dionring;

sowie deren landwirtschaftlich brauchbaren Salze.

40

2. Heteroylderivate der Formel I, nach Anspruch 1, in der

Q ein in 2-Stellung verknüpfter Cyclohexan-1,3-dionring der Formel II

5

10

wobei

 R^{14} , R^{15} , R^{17} und R^{19} für Wasserstoff oder $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$ stehen;

15

20

für Wasserstoff, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$ oder $C_3 \cdot C_4 \cdot Cyclo$ alkyl steht, wobei die beiden letztgenannten Gruppen gegebenenfalls einen bis drei der folgenden Substituenten tragen können:
Halogen, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkylthio$ oder $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkoxy$;

oder

für Tetrahydropyran-3-yl, Tetrahydropyran-4-yl, Tetrahydrothiopyran-3-yl, 1,3-Dioxolan-2-yl, 1,3-Dioxolan-2-yl, 1,3-Oxathiolan-2-yl, 1,3-Oxathian-2-yl, 1,3-Oxathian-2-yl oder 1,3-Dithian-2-yl steht, wobei die 6 letztgenannten Reste gegebenenfalls durch ein bis drei C_1 - C_4 -Alkylreste substituiert sein können;

30

25

R¹⁸ für Wasserstoff, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$ oder $C_1 \cdot C_6 \cdot Alkoxy-$ carbonyl steht;

oder

35

 ${\sf R^{16}}$ und ${\sf R^{19}}$ gemeinsam eine Bindung oder einen drei- bis sechsgliedrigen carbocyclischen Ring bilden ;

oder

40

die -CR16R17-Einheit durch C=O ersetzt sein kann.

45

BNSDOCID: <WO__9612180A1__>

3. Hetaroylderivate der Formel I nach den Ansprüchen 1 bis 2, wobei CR^9R^{10} nicht C=O oder C=NR¹³ bedeutet, wenn Z gleich Z^9 ist und das "QCO-Fragment" para zum Stickstoff des Bausteines Z steht.

5

- 4. Hetaroylderivate der Formel I nach den Ansprüchen 1 bis 3, in der die Variablen folgende Bedeutung haben:
- R^1 , R^2 Wasserstoff, Nitro, Halogen, Cyano, Rhodano, Hydroxy, Mercapto, $C_1 \cdot C_6 \cdot Alkyl$, $C_1 \cdot C_6 \cdot Halogenalkyl$, 10 C2-C6-Alkenyl, C2-C6-Alkinyl, C1-C6-Alkoxy, $C_1 \cdot C_6 \cdot Halogenalkoxy$, $C_2 \cdot C_6 \cdot Alkenyloxy$, $C_2 \cdot C_6 \cdot Alkinyl \cdot$ oxy, C₁-C₆-Alkylthio, C₁-C₆-Halogenalkylthio, C2-C6-Alkenylthio, C2-C6-Alkinylthio, C1-C6-Alkyl-15 sulfinyl, $C_1 \cdot C_6 \cdot Halogenalkylsulfinyl, C_2 \cdot C_6 \cdot Alkenyl$ sulfinyl, $C_2 \cdot C_6 \cdot Alkinylsulfinyl$, $C_1 \cdot C_6 \cdot Alkylsulfonyl$, $C_1 - C_6 - \text{Halogenalkylsulfonyl}, C_2 - C_6 - \text{Alkenylsulfonyl},$ $C_2 - C_6 - Alkinylsulfonyl, C_1 - C_6 - Alkoxysulfonyl,$ $C_1 \cdot C_6 \cdot Halogenalkoxysulfonyl, C_2 \cdot C_6 \cdot Alkenyloxy \cdot$ 20 sulfonyl, C2·C6-Alkinyloxysulfonyl, Phenyl, Phenyloxy, Phenylthio, Phenylsulfinyl oder Phenylsulfonyl, wobei die fünf letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und ein bis drei der folgenden Gruppen tragen können: 25 Nitro, Cyano, Hydroxy, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkoxy$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Halogenalkoxy$;
 - Z ein Baustein aus der Gruppe Z¹ bis Z¹²

30

35

40

$$\mathbb{R}^9$$
 \mathbb{R}^7
 \mathbb{R}^3

$$\begin{array}{c|c}
R^9 \\
\hline
N \\
R^1
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R^7 \\
R^{11}
\end{array}$$

Z6

 z^2

Z7

 z^3

Z 8

Z4

$$R^9$$
 R^7
 R^3
 Z^{12}

en alle in the state of the same

30 wobei

R³, R⁵, R⁷, R⁹ Wasser

Wasserstoff, Halogen, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogen-alkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy, C_1 - C_4 -Alkylthio, C_1 - C_4 -Halogenalkylthio, Nitro, Cyano, Hydroxy, Mercapto, C_2 - C_4 -Alkenyl, C_2 - C_4 -Alkinyl, C_2 - C_4 -Alkenyloxy, C_2 - C_4 -Alkinyl, C_2 - C_4 -Alkenylthio, C_2 - C_4 -Alkinylthio, C_1 - C_4 -Alkylsulfinyl, C_1 - C_4 -Halogenalkylsulfinyl, C_2 - C_4 -Alkenylsulfinyl, C_2 - C_4 -Alkinylsulfinyl, C_2 - C_4 -Alkenylsulfonyl, C_1 - C_4 -Halogenalkylsulfonyl, C_1 - C_4 -Alkenylsulfonyl, C_2 - C_4 -Alkinylsulfonyl, C_2 - C_4 -Alkinylsulfonyl, C_1 - C_4 -Halogenalkoxysulfonyl, C_1 - C_4 -Alkoxysulfonyl, C_1 - C_4 -Halogenalkoxysulfonyl, C_2 - C_4 -Alkinyloxysulfonyl, C_1 - C_4 -Phenoxy, Phenylthio, Phenylsulfinyl oder Phenylsulfonyl bedeuten, wobei die

40

35

fünf letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und ein bis drei der folgenden Gruppen tragen können: Nitro, Cyano, Hydroxy, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Halogenalkyl$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkoxy$, $C_1 \cdot C_4 \cdot Halogenalkyl$; alkoxy;

R⁴, R⁶, R⁸, R¹⁰
Wasserstoff;

10

5

Wasserstoff, C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_3 - C_6 -Alkenyl, C_3 - C_6 -Alkinyl, C_1 - C_6 -Alkyl-carbonyl, C_1 - C_6 -Halogenalkylcarbonyl, - CO_2R^{12} , $-CONR^{12}R^{13} \text{ oder } SO_2R^{12} \text{ bedeutet};$

15

20

Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, C₁-C₆-Halogenalkyl, C₃-C₆-Alkenyl, C₃-C₆-Alkinyl oder Phenyl bedeutet, wobei der letztgenannte Rest partiell oder vollständig halogeniert sein kann und ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Nitro, Cyano, Hydroxy, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy;

25

R13

 C_1 - C_6 -Alkoxy, C_1 - C_6 -Halogenalkoxy, C_3 - C_6 -Alkenyl-oxy, C_3 - C_6 -Alkinyloxy oder ein unter R^{12} genannter Rest bedeutet;

- 5. Hetaroylderivate der Formel I nach den Ansprüchen 1 bis 4, wobei die Variable Z die Bedeutung \mathbb{Z}^1 , \mathbb{Z}^2 , \mathbb{Z}^{11} oder \mathbb{Z}^{12} hat.
 - 6. Hetaroylderivate der Formel I, nach den Ansprüchen 1 bis 4, wobei die Variable Z die Bedeutung Z^3 , Z^4 , Z^5 , Z^6 , Z^7 oder Z^8 hat.

- 7. Hetaroylderivate der Formel I, nach den Ansprüchen 1 bis 4, wobei die Variable Z die Bedeutung Z^9 oder Z^{10} hat.
- Hetaroylderivate der Formel I, nach den Ansprüchen 1 bis 7,
 in der
- R¹ Nitro, Halogen, Cyano, Rhodano, Hydroxy, Mercapto,

 C₁-C₆-Alkyl, C₁-C₆-Halogenalkyl, C₂-C₆-Alkenyl,

 C₂-C₆-Alkinyl, C₁-C₆-Alkoxy, C₁-C₆-Halogenalkoxy,

 C₂-C₆-Alkenyloxy, C₂-C₆-Alkinyloxy, C₁-C₆-Alkylthio,

 C₁-C₆-Halogenalkylthio, C₂-C₆-Alkenylthio, C₂-C₆-Alkinylthio, C₁-C₆-Alkylsulfinyl, C₁-C₆-Halogenalkylsulfinyl,

.:.

C2-C6-Alkenylsulfinyl, C2-C6-Alkinylsulfinyl, C1-C6-Alkylsulfonyl, C1-C6-Halogenalkylsulfonyl, C2-C6-Alkenylsulfonyl, C2-C6-Alkenylsulfonyl, C1-C6-Alkoxysulfonyl, C1-C6-Halogenalkoxysulfonyl, C2-C6-Alkenyloxysulfonyl, C2-C6-Alkinyloxysulfonyl, Phenyloxy, Phenylthio, Phenylsulfinyl oder Phenylsulfonyl, wobei die fünf letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und ein bis drei der folgenden Gruppen tragen können:

Nitro, Cyano, Hydroxy, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy bedeuten, und

 ${\tt R}^2$ für Wasserstoff oder einen unter ${\tt R}^1$ genannten Rest steht.

15 9. Hetaroylderivate der Formel Ia, nach den Ansprüchen 1 bis 5, sowie deren N-Oxide (Formel Ia')

10. Hetaroylderivate der Formel Ib, nach den Ansprüchen 1 bis 5, sowie deren N-Oxide (Formel Ib')

30
$$R^{2} \quad R^{9}$$

$$Q \quad R^{7} \quad R^{7}$$

$$Q \quad R^{1} \quad Q \quad R^{5}$$

40

11. Hetaroylderivate der Formel Ic, nach den Ansprüchen 1 bis 5, sowie deren N-Oxide (Formel Ic')

12. Hetaroylderivate der Formel Id, nach den Ansprüchen 1 bis 5, sowie deren N-Oxide (Formel Id')

$$Q \qquad Q \qquad Q \qquad R^9$$

$$Q \qquad Q \qquad R^9$$

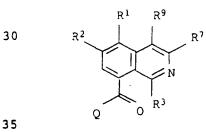
$$R^1 \qquad R^3$$

Ιd

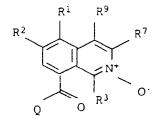
Iď

25

13. Hetaroylderivate der Formel Ie, nach den Ansprüchen 1 bis 5, sowie deren N-Oxide (Formel Ie')



Ιe



Ie'

40

14. Hetaroylderivate der Formel If (mit $Z=Z^9$) oder Ig (mit $Z=Z^{10}$), nach den Ansprüchen 1 bis 4 oder 7,

$$\begin{array}{c|cccc}
O & R^{10} & R^{9} \\
\hline
R^{1} & R^{7} & R^{6} \\
\hline
R^{2} & R^{11} & R^{5}
\end{array}$$

 $Q = \begin{bmatrix} R^{10} & R^9 \\ R^1 & R^7 \\ R^2 & R^3 & R^4 \end{bmatrix}$

10

5

If Ig

15. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I gemäß den Ansprüchen 1 bis 14, dadurch gekennzeichnet, daß man das gegebenenfalls substituierte Cyclohexan-1,3-dion mit einer aktivierten Carbonsäure IIIa oder mit einer Carbonsäure IIIb,

HO \mathbb{R}^1 \mathbb{R}^2

25

30

35

IIIa

IIIb

wobei die Variablen R¹, R² und Z die unter Anspruch 1 genannte Bedeutung haben und L für eine nucleophil verdrängbare Abgangsgruppe steht, acyliert und das Acylierungsprodukt in Gegenwart eines Katalysators zu den Verbindungen I umlagert.

- 16. Herbizides Mittel, enthaltend eine herbizid wirksame Menge mindestens eines Hetaroylderivates der Formel I oder eines landwirtschaftlich brauchbaren Salzes von I, gemäß den Ansprüchen 1 bis 14, und mindestens einen inerten flüssigen und/oder festen Trägerstoff sowie gewünschtenfalls mindestens einen oberflächenaktiven Stoff.
- 17. Verfahren zur Herstellung von herbizid wirksamen Mitteln

 40 gemäß Anspruch 16, dadurch gekennzeichnet, daß man eine herbizid wirksame Menge mindestens eines Hetaroylderivats der Formel I oder eines landwirtschaftlich brauchbaren Salzes von I, gemäß den Ansprüchen 1 bis 14 und mindestens einen inerten flüssigen und/oder festen Trägerstoff sowie gewünschtenfalls mindestens einen oberflächenaktiven Stoff mischt.

- 18. Verfahren zur Bekämpfung von unerwünschtem Pflanzenwuchs, dadurch gekennzeichnet, daß man eine herbizid wirksame Menge mindestens eines Hetaroylderivats der Formel I oder eines landwirtschaftlich brauchbaren Salzes von I, gemäß den
 5 Ansprüchen 1 bis 14, auf Pflanzen, deren Lebensraum oder auf Samen einwirken läßt.
- Verwendung der Hetaroylderviate der Formel I und deren landwirtschaftlich brauchbaren Salze gemäß den Ansprüchen 1 bis
 14 als Herbizide.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

nternal | LApplication No PCT/EP 97/04894

				Trui/	7EP 97/04894
A. CLASS	C07D215/14 C07D215/22		C07D215/18	C07D215/36	C07D217/22
According t	to international Patent Class	sification(IPC) or to both	national classification an	id IPC	
	S SEARCHED				
Minimum di IPC 6	commentation searched (cla CO7D A01N	assification system follow	ed by classification symb	ols)	
Documenta	ation searched other than m	inimum occumentation to	the extent that such doct	uments are included in th	e lields searched
Electronic d	data base consulted during t	the international search (name of data base and,	where practical search te	erms used)
C. DOCUM	ENTS CONSIDERED TO B	SE RELEVANT			
Category -	Citation of document, with	n indication, where appro	pnate, of the relevant par	ssages	Relevant to claim No
А	INDUSTRIES	1 A (IMPERIAL PLC) 21 Septem e application 21 *	mber 1988		1,16
A	EP 0 563 813 see claims	7 A (HOECHST /	AG) 6 October	1993	1,16
Furth	ner documents are listed in t	he continuation of box C	X	Patent family members a	ire listed in annex
"A" documer conside "E" earlier de filing da "L" documer which is citation "O" documer other m "P" documer later tha	nt which may throw doubts of scited to establish the public or other special reason (as int referring to an oral disclo- neans nt published prior to the inte an the pnority date claimed	e of the art which is not vance or after the international on priority claim(s) or icationdate of another is specified) sure, use, exhibition or emational filing date but	or p cite inve "X" docu can invo "Y" docu can doc mer in tr	priority date and not in core do to understand the princi- ention unment of particular relevar nnot be considered novel o lote an inventive step whe ument of particular relevar nnot be considered to invo cument is combined with o	or the international filling date inflict with the application but siple or theory underlying the ince; the claimed invention or cannot be considered to en the document is taken alone ince; the claimed invention olve an inventive step when the one or more other such docuring obvious to a person skilled me patent family
	actual completion of the Interi	national search	Date	of mailing of the internati	ional search report
	January 1998			30/01/1998	
vame and ma	ailing address of the ISA European Patent Office, NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Fax: (+31-70) 340-3016	. Tx. 31 651 epo ni,	Auth	Van Bijlen, F	1

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1992)

INTERN ONAL SEARCH REPORT

In	Application No
EP	97/04894

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
EP 283261 A	21-09-88	AT 110067 T	15-09-94
		AU 603648 B	22-11-90
		AU 1311388 A	22-09-88
	•	AU 1328088 A	24-11-88
		DE 3851073 D	22-09-94
		DE 3851073 T	02-03-95
		EP 0283152 A	21-09-88
		ES 2058257 T	01-11-94
		JP 63264542 A	01-11-88
		JP 1006256 A	10-01-89
		JP 2579663 B	05-02-97
		US 5426091 A	20-06-95
		US 4912262 A	27-03-90
		US 5563115 A	08-10-96
		US 5041681 A	20-08-91
		US 5098464 A	24-03-92
		US 5210312 A	11-05-93
		US 5250501 A	05-10-93
EP 563817 A	06-10-93	CA 2093105 A	01-10-93
		CN 1077449 A	20-10-93
		JP 6065135 A	08-03-94

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

PCT/LP 97/04894

A. KLASS IPK 6	SIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES C07D215/14 A01N43/42 C07D215 C07D215/22 C07D215/26	5/18 C07D215/36	C07D217/22
Nach der II	niernationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen K	lassifikation und der IPK	
B. RECHE	ERCHIERTE GEBIETE		
Recherchie IPK 6	erter Mindestprufstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssym C070 A01N	ibole)	
	erte aber nicht zum Mindestprufstoffgehorende Veröffentlichungen, s		
Wanreng u	er internationalen Recherche konsullierte elektronische Datenbank ((Name der Dalenbank und evtl. ver	wendate Suchbagrifte)
C. ALS WE	ESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie	Bezeichnung der Veroffentlichung soweit erforderlich unter Angal	be der in Betracht kommenden Teili	e Betr Anspruch Nr
Α	EP 0 283 261 A (IMPERIAL CHEMICA INDUSTRIES PLC) 21.September 198 in der Anmeldung erwähnt * Seite 10, 21 *		1,16
А	EP 0 563 817 A (HOECHST AG) 6.0k siehe Ansprüche	tober 1993	1,16
	ere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu ehmen	X Siehe Anhang Patentiami	the
"Besondere "A" Veröffen aber nu "E" älteres E Anmelc "L" Veröffeni scheine anderei soll ode ausgeft "O" Veröffen eine Be "P" Veröffen dem be	Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen ittlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, cht als besonders bedeutsam anzusehen ist. Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen dedatum veröffentlicht worden ist. ittlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft er- en zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer n im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden er die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ünft) ittlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, anutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht ittlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach tenspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist.	oder dem Prioritätsdatum verc Anmeldung nicht kollidiert, son Erlindung zugrundellegenden Theorie angegeben ist "X" Veröffentlichung von besondert kann allein aufgrund dieser Ve erfindenscher Tätigkeit beruhe "Y" Veröffentlichung von besondert kann nicht als auf erlindenschi werden, wenn die Veröffentlich	er Bedeutung; die beanspruchte Erfindung er Taligkeit beruhend betrachtet hung miteiner oder mehreren anderen agorie in Verbindung gebracht wird und chmann naheliegend ist
Datum des A	bschlusses der internationalen Recherche	Absendedatum des internation	alen Recherchenberichts
	Januar 1998	30/01/1998	
Name und Po	ostanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl.	Bevoltmächtigter Bediensteter Van Bijlen, H	
	Fax: (+31-70) 340-3016	van bijien, n	ļ.

Formblatt PCT/ISA/210 (Blatt 2) (Juli 1992)

INTERNATIONALER ECHERCHENBERICHT

rs Aktenzeichen EP 97/04894

			LF 97/04094
Im Recherchenbericht ngeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veroffentlichung
EP 283261 A	21-09-88	AT 110067 T	15-09-94
		AU 603648 B	22-11-90
		AU 1311388 A	22-09-88
		AU 1328088 A	24-11-88
		DE 3851073 D	22-09-94
		DE 3851073 T	02-03-95
		EP 0283152 A	21-09-88
		ES 2058257 T	01-11-94
		JP 63264542 A	01-11-88
		JP 1006256 A	10-01-89
		JP 2579663 B	05-02-97
		US 5426091 A	20-06-95
		US 4912262 A	27-03-90
		US 5563115 A	08-10-96
		US 5041681 A	20-08-91
		US 5098464 A	24-03-92
		US 521 0 312 A	11-05-93
		US 5250501 A	05-10-93
EP 563817 A	06-10-93	CA 2093105 A	01-10-93
		CN 1077449 A	20-10-93
		JP 6065135 A	08-03-94